

02. 2. 2004

# 日本国特許少庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年12月26日

REC'D 19 FEB 2004

PC

WIPO

出 願 番 号 Application Number:

特願2002-377588

[ST. 10/C]:

[JP2002-377588]

出 願 人 Applicant(s):

ポリプラスチックス株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 1月20日

今井康





【書類名】 特許願

【整理番号】 P020148

【提出日】 平成14年12月26日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C08L 59/00

C08K 5/00

C08K 5/13

C08K 5/3492

【発明者】

【住所又は居所】 静岡県富士市宮島973番地 ポリプラスチックス株式

会社内

【氏名】 原科 初彦

【発明者】

【住所又は居所】 静岡県富士市宮島973番地 ポリプラスチックス株式

会社内

【氏名】 栗田 早人

【特許出願人】

【識別番号】 390006323

【氏名又は名称】 ポリプラスチックス株式会社

【代理人】

【識別番号】 100090686

【弁理士】

【氏名又は名称】 鍬田 充生

【電話番号】 06-6361-6937

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 009829

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

ページ: 2/E

【物件名】

要約書

【包括委任状番号】 9704625

【プルーフの要否】 要



【書類名】 明細書

【発明の名称】 ポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリアセタール樹脂と、酸化防止剤と、少なくとも1つの下記式(1)

## 【化1】

$$\begin{array}{c|c}
H_2N & R^1 \\
N & R^2 \\
H_2N
\end{array}$$
(1)

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は同一又は異なって、水素原子又はアルキル基を示し、mは 2以上の整数を示す)

で表わされるユニットを有するグアナミン化合物又はその塩とで構成されたポリアセタール樹脂組成物。

【請求項2】 グアナミン化合物が下記式(2)で表わされる化合物である 請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

## 【化2】

(式中、ユニット-N-Xは、アンモニア又はアミン残基を示し、nは $1\sim6$ の整数を示す。 $R^1$ 及び $R^2$ 、並びにmは前記に同じ)

【請求項3】 式(2)において、アミン残基が、アミン類、尿素類、アミド類、イミド類、又はヒドラジン類の残基である請求項2記載のポリアセタール 樹脂組成物。

【請求項4】 グアナミン化合物が、下記式(3)又は(4)で表わされる 請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。



【化3】

[式中、 $R^3$ 、 $R^4$ 、及び $R^6$ ~ $R^8$ は、同一又は異なって、水素原子、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基、カルボキシアルキル基、アルコキシカルボニルアルキル基、アリールオキシカルボニルアルキル基、下記式(5a) 又は(5b)

## 【化4】

$$\begin{array}{c|c}
H_2N \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^1 \\
C \\
R^2 \\
m
\end{array}$$
(5a)

$$NC = \begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ R^2 \\ m \end{pmatrix}$$
 (5b)

で表わされるグアナミルアルキル基又はシアノアルキル基を示し、R $^3$ 及びR $^4$ は 隣接する窒素原子とともにヘテロ環を形成してもよい。R $^5$ は、アルキレン基、二価の脂環族基、二価の芳香族基、又は下記式( $^6$ )



【化5】

$$-R^{9} = \left[ Y - R^{10} \right]_{q}$$
 (6)

(式中、 $R^9$ 及び $R^{10}$ は同一又は異なって、アルキレン基を示し、 $R^{11}$ は水素原子、前記式(5 a)のグアナミルアルキル基又は前記式(5 b)のシアノアルキル基を示す。 Yは酸素原子又は窒素原子を示し、Yが酸素原子である場合 p は 0 であり、Yが窒素原子である場合、 p は 1 である。 q は 1 以上の整数を示す)で表わされる二価基を示す。  $R^1$ 、 $R^2$ 、及びmは前記に同じ]

【請求項5】 酸化防止剤がヒンダードフェノール系化合物及び/又はヒンダードアミン系化合物である請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項6】 ポリアセタール樹脂100重量部に対して、酸化防止剤0.001~5重量部、及びグアナミン化合物又はその塩0.001~10重量部を含む請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項7】 さらに加工安定剤及び耐熱安定剤から選択された少なくとも 一種を含む請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項8】 加工安定剤が、長鎖脂肪酸又はその誘導体、水及び/又はアルコール類、オルガノシロキサン、フッ素化合物及びワックス類から成る群より選択された少なくとも一種であり、耐熱安定剤が、塩基性窒素化合物、有機カルボン酸金属塩、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、ハイドロタルサイト、ゼオライト、及び酸性化合物から成る群より選択された少なくとも一種である請求項7記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項9】 酸性化合物が、ホウ酸類、ヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物、カルボキシル基含有化合物、(ポリ)フェノール類、及びアミノカルボン酸類から選択された少なくとも一種である請求項8記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項10】 ポリアセタール樹脂100重量部に対して、加工安定剤0.01~5重量部及び/又は耐熱安定剤0.001~5重量部を含む請求項7記



載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項11】 さらに耐候(光) 安定剤及び着色剤から選択された少なくとも一種の添加剤を含む請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項12】 耐候(光)安定剤が、ベンゾトリアゾール系化合物、ベンゾフェノン系化合物、芳香族ベンゾエート系化合物、シアノアクリレート系化合物、シュウ酸アニリド系化合物、及びヒンダードアミン系化合物から成る群より選択された少なくとも一種の化合物であり、着色剤がカーボンブラックである請求項11記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項13】 耐候(光)安定剤及び着色剤の割合が、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、それぞれ0.01~5重量部である請求項11記載のポリアセタール樹脂組成物。

【請求項14】 ポリアセタール樹脂、酸化防止剤、及び請求項1記載のグアナミン化合物を混合するポリアセタール樹脂組成物の製造方法。

【請求項15】 請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物で構成されたポリアセタール樹脂成形品。

【請求項16】 温度80℃で24時間密閉空間で保存した時、発生ホルムアルデヒド量が成形品の表面積 $1 cm^2$ 当 $91.5 \mu$  g以下である請求項15記載のポリアセタール樹脂成形品。

【請求項17】 成形品が、自動車部品、電気・電子部品、建材・配管部品、生活・化粧品用部品、医用部品及び写真用部品から選択された少なくとも一種である請求項15記載のポリアセタール樹脂成形品。

【請求項18】 請求項1記載のポリアセタール樹脂組成物を成形し、ポリアセタール樹脂成形品を製造する方法。

## 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、ホルムアルデヒド発生量が著しく抑制されたポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法、並びに前記樹脂組成物で形成されたポリアセタール樹脂成形品に関する。



## [0002]

## 【従来の技術】

ポリアセタール樹脂は、押出又は成形工程などの加工工程において分解し、金型への付着物(モールドデポジット)が発生したり、成形性や機械的物性などが低下し易い。分解により発生したホルムアルデヒドは化学的に活性であり、耐熱性に悪影響を及ぼしたり、電気・電子機器の部品などに用いると、金属製接点部品が腐蝕したり有機化合物の付着により変色し、接点不良を生じる。さらにホルムアルデヒド自体が、部品組立工程での作業環境や最終製品の使用環境を汚染する。そのため、ポリアセタール樹脂には、高い熱安定性、成形加工過程又は成形品からのホルムアルデヒドの発生を抑制することが要求される。

## [0003]

そこで、ポリアセタール樹脂を安定化させるため、酸化防止剤やその他の安定剤(含窒素化合物、アルカリ金属又はアルカリ土類金属化合物など)が使用されている。特に、前記含窒素化合物としては、メラミン、グアナミン、アセトグアナミンなどのアミノトリアジン類が有効であることが知られている。しかし、このようなアミノトリアジン類は低分子量であり、さらにポリアセタール樹脂との相溶性が低いため、成形加工に伴って、金型への付着(モールドデポジット)や成形品から染み出し(ブルーミング)が発生し、成形性の低下、成形品の外観不良、染み出し物による汚染トラブルを引き起こす。

# [0004]

このような欠点を改良するため、高分子量化したトリアジン類(例えば、メラミンホルムアルデヒド樹脂)、又はトリアジン類と酸性化合物との塩(例えば、メラミンシアヌレート、グアナミンシアヌレートなど)などを用いて樹脂を変性する方法が試みられている。しかし、これらの変性物は、未変性物と比較してポリアセタールの安定化作用が大幅に低下するとともに、通常、不溶不融であるために、染み出しは少ないものの、成形表面が凹凸となり成形品の外観特性を低下させる。

## [0005]

【発明が解決しようとする課題】



従って、本発明の目的は、安定剤の染み出しを抑制して成形加工性及び成形品の表面の外観特性に優れ、かつホルムアルデヒドの発生が抑制されたポリアセタール樹脂組成物及びその製造方法を提供することにある。

## [0006]

本発明の他の目的は、表面の外観特性に優れ、ホルムアルデヒドの発生が抑制されたポリアセタール樹脂成形品を提供することにある。

## [0007]

## 【課題を解決するための手段】

本発明者らは、上記の目的を達成するため、ポリアセタール樹脂の安定剤に関して一連のアミノトリアジン類の探索検討を行なった結果、酸化防止剤と、特定のグアナミン化合物とを組み合わせて用いた場合に、成形加工性及び成形品表面の外観特性を改善でき、成形品からのホルムアルデヒドの発生を抑制できることを見いだし、本発明を完成するに至った。

## [0008]

すなわち、本発明のポリアセタール樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂と、酸化防止剤と、少なくとも1つの下記式(1)

## 【化6】

$$\begin{array}{c|c}
H_2N \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^1 \\
C \\
R^2 \\
M
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1)
\end{array}$$

## [0010]

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は同一又は異なって、水素原子又はアルキル基を示し、mは 2以上の整数を示す)

で表わされるユニットを有するグアナミン化合物又はその塩とで構成されている 。前記グアナミン化合物は下記式 (2) で表わされる化合物であってもよい。

## [0011]



【化7】

$$\begin{bmatrix} H_2N & & & \\ N & & & \\ & N & & & \\$$

[0012]

(式中、ユニット-N-Xは、アンモニア又はアミン残基を示し、nは $1\sim6$ の整数を示す。 $R^1$ 及び $R^2$ 、並びにmは前記に同じ)

前記酸化防止剤は、ヒンダードフェノール系化合物及び/又はヒンダードアミ ン系化合物であってもよい。ポリアセタール樹脂100重量部に対して、酸化防 止剤 0.001~5重量部、及びグアナミン化合物 0.001~10重量部を含 んでいてもよい。樹脂組成物は、さらに加工安定剤及び耐熱安定剤から選択され た少なくとも一種を含んでもよい。前記加工安定剤は、長鎖脂肪酸又はその誘導 体、水及び/又はアルコール類、オルガノシロキサン、フッ素化合物及びワック ス類から成る群より選択された少なくとも一種であり、耐熱安定剤は、塩基性窒 素化合物、有機カルボン酸金属塩、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、ハイ ドロタルサイト、ゼオライト及び酸性化合物(ホウ酸類、ヒドロキシル基を有す る窒素含有環状化合物、カルボキシル基含有化合物、(ポリ)フェノール類、及 びアミノカルボン酸類など)から成る群より選択された少なくとも一種などであ ってもよい。加工安定剤及び耐熱安定剤の割合は、それぞれ、ポリアセタール樹 脂100重量部に対して、加工安定剤0.01~5重量部及び耐熱安定剤0.0 01~5重量部程度である。樹脂組成物は、さらに耐候(光)安定剤(ベンゾト リアゾール系化合物、ベンゾフェノン系化合物、芳香族ベンゾエート系化合物、 シアノアクリレート系化合物、シュウ酸アニリド系化合物、及びヒンダードアミ ン系化合物など)及び着色剤(カーボンブラックなど)から選択された少なくと も一種の添加剤を含んでもよい。

[0013]

本発明には、ポリアセタール樹脂、酸化防止剤、及び前記グアナミン化合物を



混合するポリアセタール樹脂組成物の製造方法、前記ポリアセタール樹脂組成物で構成されたポリアセタール樹脂成形品、並びに前記ポリアセタール樹脂組成物を成形するポリアセタール樹脂成形品の製造方法も含まれる。前記成形品は、温度 80  $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$   $\mathbb{C}$  4 時間密閉空間で保存した時、発生ホルムアルデヒド量が成形品の表面積  $\mathbb{C}$   $\mathbb{$ 

## [0014]

また、成形品は、自動車部品、電気・電子部品、建材・配管部品、生活・化粧品用部品、医用部品及び写真用部品などであってもよい。

## [0015]

## 【発明の実施の形態】

本発明の樹脂組成物は、ポリアセタール樹脂と、酸化防止剤と、特定のグアナミン化合物とで構成されている。前記グアナミン化合物を添加することにより、ポリアセタール樹脂の加工安定性を著しく向上でき、ホルムアルデヒドの発生を抑制できる。

## [0016]

[グアナミン化合物又はその塩]

グアナミン化合物は、下記式(1)で表わされるユニットを少なくとも1つ有 している。

## [0017]

## 【化8】

$$\begin{array}{c|c}
H_2N \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$

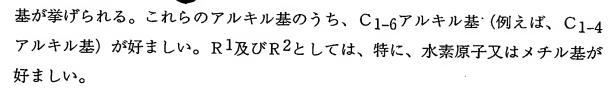
$$\begin{array}{c|c}
R^1 \\
C \\
R^2 \\
M
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1)
\end{array}$$

## [0018]

(式中、 $R^{1}$ 及び $R^{2}$ は同一又は異なって、水素原子又はアルキル基を示し、mは 2以上の整数を示す)

前記式(1)において、 $\mathbb{R}^1$ 及び $\mathbb{R}^2$ で表わされるアルキル基としては、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、 $\mathbb{n}$ ーブチル、  $\mathbb{t}$ ーブチル基などのアルキル



## [0019]

mは、好ましくは  $2 \sim 4$  、さらに好ましくは 2 又は 3 である。原料として入手が容易な(メタ)アクリロニトリルを用いて製造可能である点から、mは 2 であるのが好ましい。なお、m=2 である場合、(メタ)アクリロニトリルを用いて得られるグアナミン化合物は、下記式で表わされるユニットを有している。

## 【化9】

[0021]

(式中、Rlaは水素原子又はメチル基を示す)

このようなユニット(1)を有するグアナミン化合物には、例えば、下記式(2)で表わされる化合物などが含まれる。

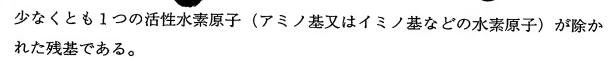
## 【化10】

$$\begin{bmatrix} H_2N & & & \\ N & & & \\ & &$$

# [0023]

(式中、ユニット-N-Xは、アンモニア又はアミン残基を示し、nは $1\sim6$ の整数を示す。 $R^1$ 及び $R^2$ 、並びにmは前記に同じ)

ユニット-N-Xは、アンモニア又はアミン(第1級及び第2級アミン)から



## [0024]

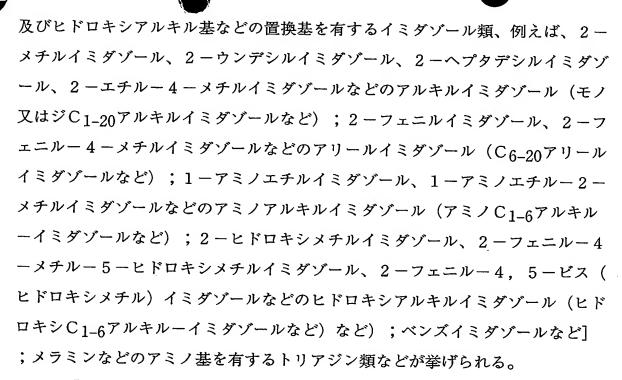
前記ユニット-N-Xを形成可能なアミン(HN-X)としては、少なくとも 1つの活性水素原子(アミノ基又はイミノ基)を有する限り、特に制限されず、 種々の1級又は2級アミン類(環状又は非環状アミン、環状又は非環状尿素化合 物、アミド類、イミド類、ヒドラジン類など)が例示できる。

## [0025]

前記非環状アミンとしては、脂肪族アミン類 [ メチルアミン、ジメチルアミン、エチルアミン、ジエチルアミンなどのアルキルアミン(モノ又はジ $C_{1-6}$  アルキルアミンなど);2- ヒドロキシエチルアミン、3- ヒドロキシプロピルアミンなどのヒドロキシアルキルアミン(ヒドロキシモノ又はジ $C_{1-6}$  アルキルアミンなど);エチレンジアミン、プロピレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミンなどの(ポリ)アルキレンポリアミン類((ポリ) $C_{1-6}$  アルキレンージ乃至テトラアミンなど)など]、脂環族アミン類 [ シクロヘキシルアミン、ジアミノシクロアルカンなどのアミノシクロアルカン(モノ乃至トリアミノ $C_{5-8}$  シクロアルカンなど);水添キシリレンジアミンなどのジアルキルシクロアルカンに対応するジアミンなど】;芳香族アミン類(アニリン、トルイジン、ジアミノベンゼンなどのアニリン類;キシリレンジアミンなどのジアルキルベンゼンに対応するジアミンなど)などが挙げられる。

## [0026]

環状アミンとしては、ピペリジン類(ピペリジン;ピペコリンなどのアルキルピペリジンなど)、ピペラジン類(ピペラジン;2,5ージメチルピペラジン、ヒドロキシエチルピペラジンなどのアルキル又はヒドロキシアルキル置換ピペラジン;N-メチルピペラジンなどのN-アルキルピペラジンなど)、モルホリン類(モルホリン;2-メチルモルホリンなどのアルキル置換モルホリンなど)、ピロール類(ピロール、インドール、カルバゾールなど)、イミダゾール類[イミダゾール、置換イミダゾール(アルキル基、アリール基、アミノアルキル基、

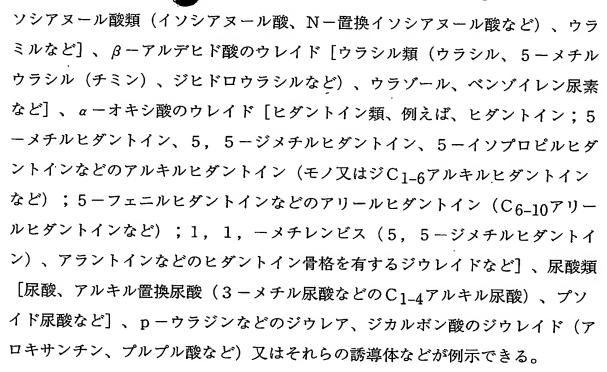


#### [0027]

非環状尿素化合物には、尿素、アルキル基などの置換基が置換したN-置換尿素、非環状の尿素縮合体[尿素の多量体(ビウレット、ビウレア、IB窒素などの二量体など)、尿素とアルデヒド化合物との縮合体(メチレン二尿素、ホルム窒素など)など〕などが含まれる。

### [0028]

環状尿素化合物には、少なくとも1つの尿素ユニット-NHCONH-e環の構成ユニットとして有する化合物、例えば、アルキレン尿素 [メチレン尿素、エチレン尿素、クロトニリデン尿素(CDU)、プロピレン尿素、ブチレン尿素、4,5-ビス(ヒドロキシメチル)エチレン尿素、4,5-ジメトキシエチレン尿素などの $C_{1-10}$ アルキレン尿素(好ましくは $C_{1-6}$ アルキレン尿素);アセチレン尿素(グリコールウリル)などの架橋式アルキレン尿素;ウロンなど]、アルケニレン尿素(ビニレン尿素、シトシン等の $C_{2-10}$ アルケニレン尿素など)など]、アリーレン尿素(イメサチンなど)、ジカルボン酸のウレイド [トリアゾン類、パラバン酸類(パラバン酸、ジメチルパラバン酸など)、バルビツル酸類(バルビツル酸、5,5-ジエチルバルビツル酸など)、ジリツル酸、ジアルル酸類(ジアルル酸など)、アロキサン類(アロキサン、アロキサン酸など)、イ



## [0029]

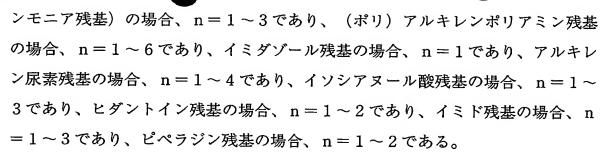
アミド類としては、例えば、ホルムアミド、アセトアミド、マロンアミドなどの脂肪族アミド;ベンズアミド、イソフタル酸ジアミドなどの芳香族アミド; $\alpha$ ーピロリドン、 $\epsilon$ ーカプロラクタム、グリシン無水物などの複素環式アミドなど)などが挙げられる。イミド類としては、例えば、スクシンイミド、マレイミドなどの脂肪族イミド類;フタルイミド、ピロメリットジイミド、メリミドなどの芳香族イミド類などが挙げられる。ヒドラジン類としては、例えば、ヒドラジン、ジメチルヒドラゾンなどのヒドラゾン類;アジピン酸ジヒドラジドなどの脂肪族ヒドラジド類;フタル酸ジヒドラジドなどの芳香族ヒドラジド類などが挙げられる。

## [0030]

前記アミン類又はアンモニアのうち、脂肪族アミン類、環状アミン類 (ピペラジン類、モルホリン類、イミダゾール類など)、環状尿素化合物 (アルキレン尿素類、イソシアヌール酸類、ヒダントイン類など)、及びイミド類が好ましい。

## [0031]

nは、好ましくは1-4の整数である。nはアンモニア又はアミン残基(ユニット-N-X)に応じて選択でき、例えば、-N-Xがアミノ基(すなわち、ア



## [0032]

代表的なグアナミン化合物としては、下記式(3)又は(4)で表わされる化 合物などが例示できる。

[0033]

## 【化11】

[0034]

[式中、 $R^3$ 、 $R^4$ 、及び $R^6$ ~ $R^8$ は、同一又は異なって、水素原子、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アラルキル基、カルボキシアルキル基、アルコキシカルボニルアルキル基、アリールオキシカルボニルアルキル基、下記式(5a) 又は(5b)

[0035]

【化12】

$$\begin{array}{c|c}
H_2N \\
N \\
N \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^1 \\
C \\
R^2 \\
M
\end{array}$$
(5a)

$$NC = \begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ R^2 \\ m \end{pmatrix}$$
 (5b)

[0036]

で表わされるグアナミルアルキル基又はシアノアルキル基を示し、 $R^3$ 及び $R^4$ は 隣接する窒素原子とともにヘテロ環を形成してもよい。 $R^5$ は、アルキレン基、 二価の脂環族基、二価の芳香族基、又は下記式(6)

[0037]

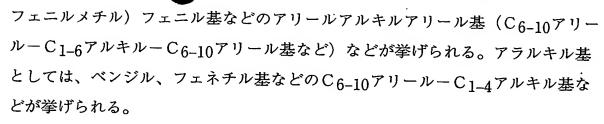
【化13】

$$-R^9 - \left[ Y - R^{10} \right]_q \qquad (6)$$

[0038]

(式中、 $R^9$ 及び $R^{10}$ は同一又は異なって、アルキレン基を示し、 $R^{11}$ は水素原子、前記式(5a)のグアナミルアルキル基又は前記式(5b)のシアノアルキル基を示す。 Yは酸素原子又は窒素原子を示し、Yが酸素原子である場合 p は 0 であり、Yが窒素原子である場合、p は 1 である。 q は 1 以上の整数を示す)で表わされる二価基を示す。  $R^1$ 、 $R^2$ 、及びmは前記に同じ]

前記 $R^3$ 、 $R^4$ 、及び $R^6$ ~ $R^8$ で表わされるアルキル基としては、前記 $R^1$ 及び $R^2$ の項で例示のアルキル基と同様のアルキル基が挙げられる。シクロアルキル基としては、シクロヘキシル基などの $C_{5-8}$ シクロアルキル基、好ましくは $C_{5-6}$ シクロアルキル基が挙げられる。アリール基としては、フェニル、ナフチル基などの $C_{6-10}$ アリール基;ビフェニリル基、4-(2',2'-2'+2'+2'-2'-2'-2')



## [0039]

カルボキシアルキル基、アルコキシカルボニルアルキル基、及びアリールオキシカルボニルアルキル基は、下記式(5 c)で表わすことができる。

【化14】

$$X^{2} - \stackrel{O}{C} - \stackrel{R^{1}}{\stackrel{i}{C}}_{m}$$
 (5c)

## [0041]

(式中、 $X^2$ はヒドロキシル基、アルコキシ基、又はアリールオキシ基を示し、 $R^1$ 、 $R^2$ 及びmは前記に同じ)

前記式 (5c) において、 $X^2$ で表されるアルコキシ基としては、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、イソプロポキシ、ブトキシ、t ーブトキシ基などの $C_{1-6}$ アルコキシ基(好ましくは $C_{1-4}$ アルコキシ基)などが挙げられる。アリールオキシ基としては、フェノキシ基、ナフトキシ基などの $C_{6-14}$ アリールオキシ基(好ましくは $C_{6-10}$ アリールオキシ基)などが挙げられる。ハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子、臭素原子及びヨウ素原子(特に、塩素原子及び臭素原子)が挙げられる。

## [0042]

このようなカルボキシアルキル基としては、カルボキシエチル基、カルボキシプロピル基などのカルボキシ $C_{2-5}$ アルキル基(カルボキシ $C_{2-4}$ アルキル基など)などが挙げられる。また、アルコキシカルボニルアルキル基としては、メトキシカルボニルエチル基、エトキシカルボニルプロピル基などの $C_{2-6}$ アルコキシカルボニルー $C_{2-4}$ アルキル基などが挙げられる。アリールオキシカルボニルアルキル基としては、フェノキシカルボニルエチル基



、フェノキシカルボニルプロピル基などの $C_{6-10}$ アリールオキシーカルボニルー $C_{2-4}$ アルキル基が挙げられる。

#### [0043]

隣接する窒素原子とともに $R^3$ 及び $R^4$ が形成するヘテロ環としては、ピロリジン、ピロリン、ピロール、イミダゾリジン、ピラゾリジン、イミダゾリン、ピラゾリン、、ピラゾリン、、ピラジン、1 H,3 H,5 H-1,3-ジアジン、1 H,3 H-1,3-ジアジン、1 H-1,3-ドリアジンなどの5 乃至8 員へテロ環(例えば、5 又は6 員へテロ環);インドリン、イソインドリン、インドール、イソインドール、1 H-インダゾール、プリン、カルバゾールなどの縮合へテロ環などが例示できる。前記へテロ環は、前記窒素原子とともに他のヘテロ原子(酸素原子、イオウ原子、窒素原子)を有していてもよい。また、前記へテロ環は、例えば、アルキル基(メチル、エチル、ブチル、ヘキシル、オクチル、デシル、ウンデシル基などの $C_{1-16}$ アルキル基、好ましくは $C_{1-12}$ アルキル基、特に $C_{1-6}$ アルキル基など)、ヒドロキシル基、オキソ基(= O)、シアノ基、アミノ基などの置換基を1つ又は2以上有していてもよい。

## [0044]

 $R^5$ で表わされるアルキレン基としては、メチレン、エチレン、プロピレン、テトラメチレン基などの $C_{1-6}$ アルキレン基、好ましくは $C_{1-4}$ アルキレン基などが挙げられる。二価の脂環族基としては、シクロアルキレン基(シクロヘキシレン基などの $C_{5-8}$ シクロアルキレン基など); $-Ra-A^1-Rb-$ 、 $-A^2-Rc-A^3-$  [式中、 $R^a$ 及び $R^b$ は、同一又は異なって $C_{1-6}$ アルキレン(例えば、 $C_{1-4}$ アルキレン)基を示し、 $R^c$ は、直鎖又は分岐鎖 $C_{1-6}$ アルキレン(例えば、 $C_{1-4}$ アルキレン)基を示し、 $A^1$ ~ $A^3$ は同一又は異なって、 $C_{5-8}$ シクロアルキレン(例えば、 $C_{5-6}$ シクロアルキレン)基を示す]などで表わされる二価基が挙げられる。二価の芳香族基としては、アリーレン基(フェニレン、ナフチレン基などの $C_{6-10}$ アリーレン基など);-Ra-Ar-Rb-、-Ar-Rc-Ar-(式中、Arは、 $C_{6-10}$ アリーレン基を示す。Ra、Rb及びRcは前記に同じ)などで



表わされる二価基などが挙げられる。

#### [0045]

 $R^9$ 及び $R^{10}$ で表わされるアルキレン基としては、前記 $R^5$ の項で例示と同様のアルキレン基が挙げられる。

### [0046]

qは、好ましくは $1\sim6$ 、さらに好ましくは $1\sim4$  (特に1又は2) の整数を示す。

#### [0047]

前記式(4)において、 $R^6\sim R^8$ は、通常、前記式(5 a)のグアナミルアルキル基である。前記式(6)において、 $R^{13}$ 及び $R^{14}$ は、通常、 $C_{2-4}$ アルキレン基であり、 $R^{15}$ は、通常、前記式(5 a)のグアナミルアルキル基であり、Yは、通常、窒素原子である。

#### [0048]

前記グアナミン化合物は、(I)塩基性触媒の存在下、下記式(7)

[0049]

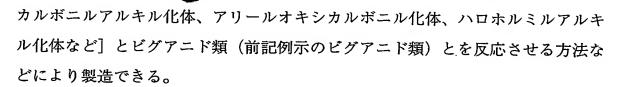
## 【化15】

$$N \equiv C - \left( \begin{array}{c} R^1 \\ C \\ R^2 \\ m \end{array} \right) N$$
 (7)

[0050]

(式中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、及びmは前記に同じ)

で表わされるユニットを有するニトリル(シアノアルキル化体)(例えば、下記式(8)で表わされるニトリル)と、ジシアンジアミド又はビグアニド類 [ビグアニド; ビグアニドの塩(塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩などの無機酸塩; 金属塩など); ビグアニル又はその塩(塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩などの無機酸塩; 金属塩など)など ] とを反応させる方法、又は(II)前記ニトリル(シアノアルキル化体)の誘導体 [前記ニトリル(シアノアルキル化体)のシアノ基が、カルボキシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、又はハロホルミル基などで置き換わった誘導体、すなわち、カルボキシアルキル化体、アルコキシ



[0051]

【化16】

$$\begin{bmatrix} N = C & \begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ R^2 \end{pmatrix}_m \end{bmatrix}_n N - X$$
 (8)

[0052]

(式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、m、n及びユニット-N-Xは前記に同じ)

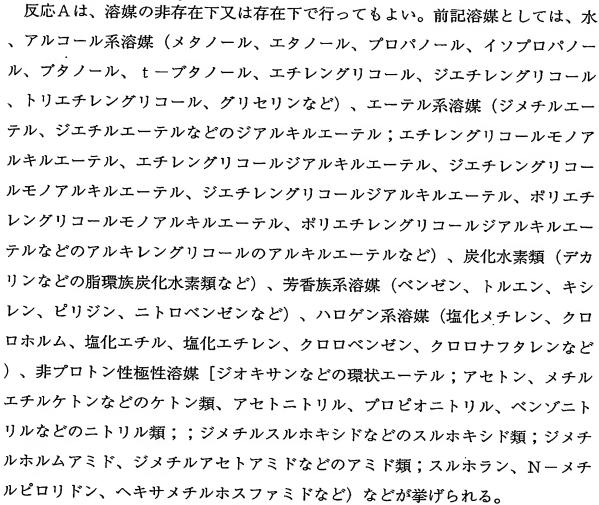
前記シアノアルキル化体は、慣用の方法、例えば、対応するシアノアルケン化合物(例えば、(メタ)アクリロニトリルなど)と、活性水素原子を有するアミン又はアンモニアとの反応(以下、単に反応Aと称する場合がある)により製造できる。

## [0053]

前記反応Aの詳細は、例えば、Organic Reactions, Vol. 5,7thed.,p79、John Wiley&Sons, Inc. (1967)、Encylopedia of Chemical Technology Vol. 6,2nded.,p634、日本化学会誌,90巻,p704(1969)、特公昭43-27869号公報、特開昭48-22422号公報、特公昭43-6626号公報、特公昭47-36391号公報、特開昭50-142817号公報、特開昭55-4379号公報、特開平4-21664号公報、特開平11-80112号公報、特開平11-180963号公報、特開200-154181号公報、及び米国特許3235553号、並びにこれらの文献に記載されている関連文献に記載の方法などを参照できる。前記反応Aに関連する文献などに記載されている各種ニトリル(シアノエチル化体など)から得られる2-置換グアナミン化合物も前記グアナミン化合物と同様に使用できる。

[0054]



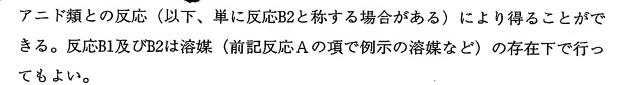


## [0055]

反応Aにおいて、2-シアノエチル基などのシアノアルキル基は、前記アミン又はアンモニアの活性水素原子の数に応じて導入可能であり、シアノアルキル基の導入量は、原料のニトリルと前記アミン又はアンモニアとの割合や反応条件などにより調整してもよい。原料ニトリルとアミン又はアンモニアとの割合は、特に制限されず、例えば、前者(モル)/後者の活性水素当量 $=0.5/1\sim2/1$ 、好ましくは $0.7/1\sim1.5/1$ 、さらに好ましくは $0.8/1\sim1.2/1$ 程度である。

## [0056]

グアナミン化合物は、(I)塩基性触媒の存在下、前記シアノアルキル化体(前駆体ニトリル)と、ジシアンジアミド又はビグアニド類との反応(以下、単に反応B1と称する場合がある)又は(II)前記シアノアルキル化体の誘導体とビグ



#### [0057]

反応B1の詳細については、例えば、ジニトリル化合物とジシアンジアミドとを、アルコール系有機溶媒中、塩基性触媒の存在下、高圧で反応させる方法(特開平5-32664号公報)、有機溶媒中、塩基性触媒の存在下で反応させる方法(特公昭44-8676号公報、特公昭47-36391号公報、特公昭47-41120号公報、特開2000-154181号公報、及び米国特許2901464号)、J. Chem. Soc. 1252頁, (1952)、Comprehensive Heterocyclic Chemistry II, Vol. 6, 613頁、ニトリル化合物とビグアニド類とを、アルコール系溶媒中、塩基性触媒の存在下で反応させる方法(米国特許2777848号)並びにこれらの文献に記載されている関連の文献に記載の方法などを参照できる。

## [0058]

反応B1で使用する塩基性触媒としては、無機塩基 [アルカリ金属(金属カリウム、金属ナトリウムなど)、金属水酸化物(水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化リチウムなどのアルカリ金属水酸化物;水酸化マグネシウム、水酸化カルシウムなどのアルカリ土類金属水酸化物;水酸化銅などの遷移金属水酸化物など)、炭酸塩類(炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸リチウムなどのアルカリ金属炭酸塩;炭酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素リチウムなどのアルカリ土類金属炭酸塩;炭酸水素カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素リチウムなどのアルカリ金属炭酸水素塩など)、アルコキシド(カリウムメトキシド、ナトリウムメトキシドなどのアルカリ金属アルコキシド)、有機塩基 [アルカリ金属アミド (カリウムアミド、ナトリウムアミドなど)、アミン又はアンモニウム類(トリエチルアミンなどのアルキルアミン;N,Nージメチルアニリンなどの第3級アリールアミン;ピリジンなどの複素環式アミン;4級アンモニウム水酸化物など)など]などが挙げられる。



## [0059]

塩基性触媒の割合は、原料ニトリルのニトリル基 1 モルに対して、0.01 ~ 3 モル、好ましくは 0.05 ~ 2 モル、さらに好ましくは 0.1 ~ 1.5 モル程 度である。

## [0060]

反応B1では、原料ニトリルの少なくとも1つのニトリル基をグアナミン環に変換できればよく、ニトリルとジシアンジアミド又はビグアニド類との割合は、目的とする生成物に応じて広い範囲から選択できる。ニトリルとジシアンジアミド及びビグアニド類との割合は、例えば、前者/後者(モル比) $=1/1\sim1/1$ 0、好ましくは $1/1\sim1/6$ 、さらに好ましくは $1/1\sim1/4$ (例えば、 $1/1\sim1/2$ )程度である。特に、ニトリルのニトリル基に対して、 $1\sim1$ . 3 倍モル程度のジシアンジアミドを用いるのが好ましい。

## [0061]

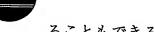
反応B1において、溶媒を用いる場合、溶媒の量は、特に制限されず、例えば、原料ニトリル及びジシアンジアミドの総量100重量部に対して、10~1000重量部(例えば、10~500重量部)、好ましくは30~500重量部程度である。

## [0062]

反応B1において、反応温度は、特に制限されず、 $0\sim200$   $\mathbb{C}$  (例えば、 $20\sim200$   $\mathbb{C}$ ) 程度の範囲から選択できるが、室温以下では、反応速度が遅くなるため、通常、 $50\sim170$   $\mathbb{C}$ 程度が好ましい。反応は、常圧下であっても十分進行するが、加圧下(例えば、オートクレーブなどを用いて高圧下)で行ってもよい。

## [0063]

反応B2で用いられるシアノアルキル化体の誘導体は慣用の方法により製造できる。例えば、カルボキシアルキル化体は、前記シアノアルキル化体の加水分解反応などにより製造できる。また、得られたカルボキシアルキル化体から慣用の方法により、アルコキシカルボニルアルキル化体、アリールオキシカルボニルアルキル化体、酸ハロゲン化体(ハロホルミルアルキル化体)などの誘導体を製造す



ることもできる。

## [0064]

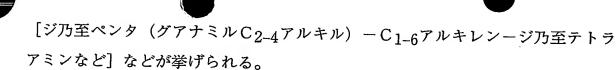
前記シアノアルキル化体の誘導体の製造法は、例えば、特開2001-399 56号公報、特開2001-11057号公報、特開平11-279162号公 報、米国特許323553号公報に記載の方法などを参照できる。

## [0065]

前記シアノアルキル化体の誘導体と、前記ビグアニド類(特に、ビグアニル類)と反応させることにより新規グアナミン化合物を得ることができる。このような製造法の詳細については、例えば、米国特許2423071号、米国特許2423353号、米国特許2425287号、英国特許569100号に記載されている方法などを参照できる。

## [0066]

このようにして得られるグアナミン化合物のうち、脂肪族アミン残基を有すグ アナミン化合物の例としては、 $N-[\beta-(2,4-i)]$ アナミン化合物の例としては、 $N-[\beta-(2,4-i)]$ アジン -6 ーイル)エチル] -NーメチルアミンなどのNーグアナミルアルキル-Nー モノ又はN,Nージアルキルアミン(Nーグアナミル $C_{2-4}$ アルキルーNーモノ 又はN, N-ジ $C_{1-6}$ アルキルアミンなど);N, N-ビス [ $\beta-$  (2, 4-ジ アミノーs-トリアジンー6-イル) エチル] アミノエタノールなどのN-グア ナミルアルキルーNーモノ又はN, N-ジ (ヒドロキシアルキル) アミン [N-グアナミル $C_{2-4}$ アルキル-N-モノ又はN, N-ジ(ヒドロキシ $C_{1-6}$ アルキル )アミンなど];ビス  $[\beta-(2,4-i)$ アミノーs-iリアジン-6-iル) エチル] エチレンジアミン、テトラキス  $[\beta-(2,4-ジアミノーs-トリア$ ジンー6ーイル) エチル] エチレンジアミン、テトラキス  $[\beta$ ー(2', 4'ー ジアミノーsートリアジンー6'ーイル)エチル]-1,3-プロパンジアミン 、テトラキス  $[\beta-(2), 4]$  ージアミノーsートリアジンー6 ーイル) エ チル] -1,  $2-プロパンジアミン、テトラキス [<math>\beta-(2)$ , 4, -ジアミノ-s-トリアジン-6'-イル) エチル]-1, 4-ブタンジアミン、ペンタキ ス  $[\beta-(2,4-i)$ アミノーs-トリアジン-6-イル) エチル] ジエチレン トリアミンなどの(ポリ)グアナミルアルキルー(ポリ)アルキレンポリアミン

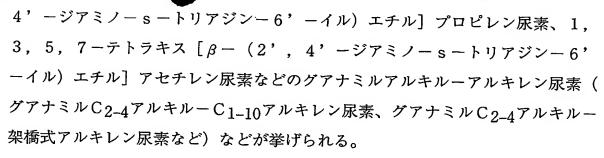


## [0067]

環状アミン残基を有するグアナミン化合物のうち、ピペラジン残基を有する化 合物としては、1,  $4-ビス [<math>\beta-(2)$ , 4, -ジアミノーsートリアジンー6' -イル) エチル] ピペラジンなどのN - グアナミルアルキルピペラジン (Nーモノ又はN, Nービスグアナミル $C_{2-4}$ アルキルピペラジンなど)などが挙げ られ、モルホリン残基を有する化合物としては、4-[eta-(2),4]ージア ミノーsートリアジンー6'ーイル)エチル]モルホリン、Nーグアナミルアル キルモルホリン( $N-グアナミルC_{2-4}$ アルキルモルホリンなど)などが挙げら れる。また、環状アミン類のうち、イミダゾール残基を有するグアナミン化合物 の例としては、2,  $4-ジアミノ-6-[\beta-(イミダゾール-1'-イル)$  エ チル] -sートリアジン、2, 4ージアミノー6ー  $[\alpha$ ーメチルー $\beta$ ー (イミダゾールー1ーイル)] エチルーsートリアジンなどのNーグアナミルアルキルイ ミダゾール(Nーグアナミル $C_{2-4}$ アルキルイミダゾールなど)、及びそれらの 誘導体[例えば、2,4-ジアミノー6-(2'ーメチルーイミダゾールー1' ーイル) エチルーsートリアジン、2, 4 ージアミノー6 ー (2, ーウンデシル ーイミダゾールー1' ーイル) エチルー s ートリアジン、2, 4 ージアミノー 6 - (2' -エチル-4' -メチル-イミダゾール-1' -イル) エチル-s-ト リアジンなどのNーグアナミルアルキルーアルキルイミダゾール(Nーグアナミ  $\nu C_{2-4}$ アルキルー $C_{1-12}$ アルキルーイミダゾールなど);特公昭 4.7-3.6.391号公報及び特公昭47-41120号公報記載のイミダゾール部位にアルキ ル基やシクロアルキル基を有していてもよい2-グアナミルエチルイミダゾール 又は2ーグアナミルー2ーメチルエチルイミダゾール化合物など] などが挙げら れる。

# [0068]

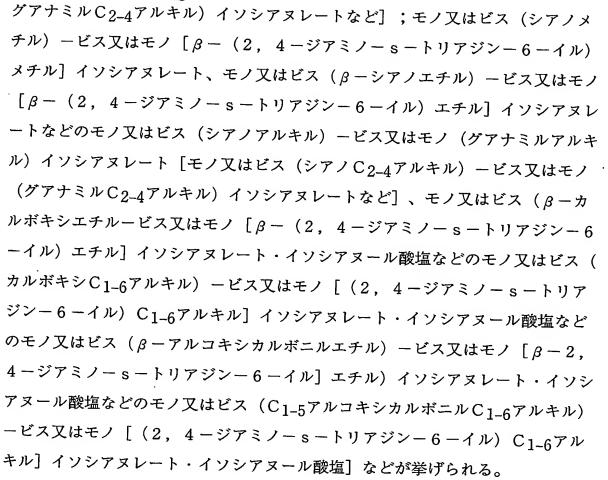
環状尿素化合物残基を有するグアナミン化合物のうち、アルキレン尿素残基を有する化合物の例としては、1, 3-ビス [ $\beta-(2)$ , 4, -ジアミノ-s-トリアジン-6, -イル) エチル] エチレン尿素、1, 3-ビス [ $\beta-(2)$ ,



## [0069]

環状尿素化合物残基を有するグアナミン化合物のうち、イソシアヌール酸残基 を有する化合物の例としては、モノ乃至トリス (2, 4-ジアミノーsートリア ジンー6ーイル) メチルイソシアヌレート、モノ乃至トリス  $[\beta-(2,4-i)]$ アミノーs-トリアジンー6-イル) エチル] イソシアヌレート、モノ乃至トリ ス  $[\alpha-$ メチルー $\beta-$ (2,4-ジアミノーs-トリアジンー6-イル)エチル ] イソシアヌレートなどのモノ乃至トリス (グアナミルアルキル) イソシアヌレ ート [モノ乃至トリス (グアナミルC<sub>2-4</sub>アルキル) イソシアヌレート;モノ又 はビス( $\beta$  - カルボキシエチル) - ビス又はモノ  $[\beta$  - (2 , 4 - ジアミノ- sートリアジンー6ーイル) エチル] イソシアヌレート、モノ又はビス (γ ーカル ボキシプロピル) ービス又はモノ  $[\gamma-(2,4-i)$ アミノーs-トリアジンー 6-イル)プロピル]イソシアヌレートなどのモノ又はビス(カルボキシ $C_{1-6}$ アルキル)ービス又はモノ[(2,4-ジアミノーs-トリアジンー6-イル)  $C_{1-6}$ アルキル] イソシアヌレート;モノ又はビス( $\beta$  - アルコキシカルボニル エチル) ービス又はモノ  $[\beta$ ー(2、4ージアミノーsートリアジンー6ーイル ル)ービス又はモノ  $[\gamma-(2,4-i)$ アミノーs-トリアジン-6-イル)プ ロピル] イソシアヌレートなどのモノ又はビス( $C_{1-5}$ アルコキシカルボニル $C_1$ -6アルキル)-ビス又はモノ [ (2, 4 -ジアミノ-s -トリアジン-6 -イル )  $C_{1-6}$ アルキル] イソシアヌレートなど] ;モノ(シアノメチル)モノ [eta-(2, 4-ジアミノーsートリアジンー6-イル) メチル] イソシアヌレート、 モノ( $\beta$ ーシアノエチル)-モノ [ $\beta$ ー(2, 4ージアミノーsートリアジンー 6-イル) エチル] イソシアヌレートなどのモノ (シアノアルキル) ーモノ (グ アナミルアルキル) イソシアヌレート [モノ (シアノ $C_{2-4}$ アルキル) -モノ (





## [0070]



アルキルーヒダントインなど]が挙げられる。

## [0071]

イミド残基を有するグアナミン化合物の例としては、 $N-[\beta-(2',4'-i)]$  フタルイミド、N,N'-i アミノーs-hリアジンー6'-i イル)エチル] フタルイミド、N,N'-i ビス  $[\beta-(2',4'-i)]$  ピス  $[\beta-(2',4'-i)]$  ピロメリットジイミド、N,N',N''-hリス  $[\beta-(2',4'-i)]$  ェテノーs-hリアジンー6'-i イル)エチル] メリミドなどが挙げられる。

## [0072]

前記グアナミン化合物には、グアナミン化合物の塩も含まれる。グアナミン化合物は、通常、グアナミン環のアミノ基を介して、このアミノ基と塩形成可能な化合物と塩を形成している。このような化合物は、アミノ基と塩形成可能であれば特に制限されず、例えば、無機系プロトン酸、有機系プロトン酸などであってもよいが、ヒドロキシル基含有化合物、特に、ヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物であるのが好ましい。

## [0073]

前記ヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物には、少なくとも1つのヒドロキシル基と、少なくとも1つの窒素原子を環のヘテロ原子として有するヘテロ環とで構成された化合物が含まれる。前記ヘテロ環としては、複数の窒素原子を環の構成原子として有する5又は6員窒素含有環、特に、トリアジン環が挙げられる。

## [0074]

トリアジン化合物としては、1, 3, 5-トリアジン類、1, 2, 3-トリアジン類、1, 2, 4-トリアジン類が挙げられる。ヒドロキシル基を有するトリアジン化合物において、ヒドロキシル基は、トリアジン環の適当な部位(窒素原子及び炭素原子、特に炭素原子)に置換していてもよい。ヒドロキシル基の個数は、特に制限されず、 $1\sim4$  個、特に $1\sim3$  個(例えば、 $2\sim3$  個)程度である。好ましいヒドロキシル基含有トリアジン化合物は、ヒドロキシル基含有1, 3, 5-トリアジン類、特にシアヌール酸又はイソシアヌール酸、アンメリン、アンメリドなどのシアヌール酸又はその誘導体などである。



## [0075]

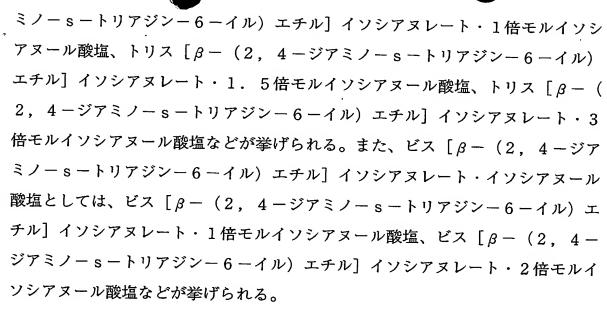
グアナミン化合物の塩において、ヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物の割合は、前記グアナミン化合物のグアナミン部位1モルに対して、0.1~1.2 モル、好ましくは0.4~1モル程度である。グアナミン化合物が複数のグアナミン環を有する場合、各グアナミン環は、同種又は異種のヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物と塩を形成してもよい。

## [0076]

このようなグアナミン化合物の塩には、イソシアヌール酸との塩又は反応生成 物を例にとって説明すると、前記例示のグアナミン化合物とイソシアヌール酸と の塩が含まれる。これらの塩のうち、イソシアヌール酸残基を有するグアナミン 化合物とイソシアヌール酸との塩としては、トリス  $[\beta-(2,4-i)]$ アミノー s-トリアジン-6-イル) エチル] イソシアヌレート・イソシアヌール酸塩な どのモノ乃至トリス [ (2, 4-ジアミノ-s-トリアジン-6-イル)  $C_{1-6}$ アルキル] イソシアヌレート・イソシアヌール酸塩;モノ ( $\beta$  -シアノエチル) ーモノ  $[\beta - (2, 4 - i)]$  アミノー $[\beta - (2, 4 - i)]$  イソシ アヌレート・イソシアヌール酸塩などのモノ(シアノ $C_{1-6}$ アルキル)-モノ [ (2, 4-ジアミノ-s-トリアジン-6-イル)  $C_{1-6}$ アルキル] イソシアヌ レート・イソシアヌール酸塩;モノ又はビス( $\beta$  -シアノエチル)ービス又はモ ノ  $[\beta-(2,4-ジアミノーsートリアジン-6ーイル)$  エチル] イソシアヌ レート・イソシアヌール酸塩などのモノ又はビス(シアノ $C_{1-6}$ アルキル)-ビ ス又はモノ [ (2, 4- i)アミノー s-トリアジン- 6-イル)  $C_{1-6}$ アルキル ] イソシアヌレート・イソシアヌール酸塩などが挙げられる。なお、これらのイ ソシアヌール酸残基を有する化合物は、新規である。

# [0077]

グアナミン化合物の塩において、イソシアヌール酸の割合は特に限定はないが、グアナミン化合物 1 モルに対して、例えば、0.  $2\sim6$  モル、好ましくは0.  $3\sim4$  モル程度であり、0.  $5\sim3$  モル  $(1\sim3$  モル) 程度であってもよい。例えば、トリス  $[\beta-(2,4-i)]$  エチル  $[\beta-(2,4-i)]$  イソシアヌレート・イソシアヌール酸塩としては、トリス  $[\beta-(2,4-i)]$ 



## [0078]

グアナミン化合物の塩は、例えば、グアナミン化合物とヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物などの塩形成化合物とを反応させることにより製造できる。反応は、溶媒中で行ってもよい。溶媒としては、水、前記反応A及び反応B1の反応溶媒の項で例示の有機溶媒、水と前記有機溶媒との混合溶媒などが使用できる。例えば、グアナミン化合物と塩形成化合物(イソシアヌール酸など)とを溶媒中に溶解又は分散させ、必要により加熱し、両者を反応させることによりグアナミン化合物の塩を製造できる。

## [0079]

本発明の樹脂組成物において、前記グアナミン化合物又はその塩は、安定難燃剤として機能する。樹脂組成物において、前記グアナミン化合物又はその塩の割合は、樹脂100重量部に対して、0.001~10重量部、好ましくは0.01~5重量部、さらに好ましくは0.01~1重量部程度である。

## [0080]

## [ポリアセタール樹脂]

ポリアセタール樹脂とは、オキシメチレン基 (-CH<sub>2</sub>O-) を主たる構成単位とする高分子化合物であり、ポリアセタールホモポリマー (例えば、米国デュポン社製、商品名「デルリン (登録商標)」;旭化成 (株)製、商品名「テナック (登録商標) 4010」など)、オキシメチレン基以外に他のコモノマー単位



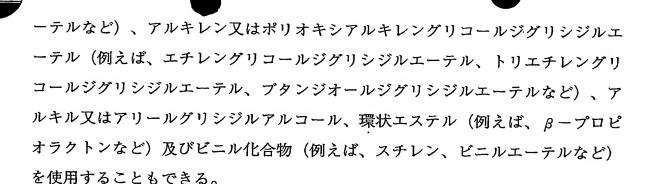
を含有するポリアセタールコポリマー(例えば、ポリプラスチックス(株)製,商品名「ジュラコン(登録商標)」など)が含まれる。コポリマーにおいて、コモノマー単位には、炭素数  $2 \sim 6$  程度(好ましくは炭素数  $2 \sim 4$  程度)のオキシアルキレン単位(例えば、オキシエチレン基( $-CH_2CH_2O-$ )、オキシプロピレン基、オキシテトラメチレン基など)が含まれる。コモノマー単位の含有量は、少量、例えば、ポリアセタール樹脂全体に対して、 $0.01 \sim 30$  モル%、好ましくは $0.03 \sim 20$  モル%(例えば、 $0.05 \sim 18$  モル%)、さらに好ましくは $0.1 \sim 15$  モル%程度の範囲から選択できる。

## [0081]

ポリアセタールコポリマーは、二成分で構成されたコポリマー、三成分で構成されたターポリマーなどであってもよい。ポリアセタールコポリマーは、ランダムコポリマーの他、ブロックコポリマー(例えば、特公平2-24307号公報、旭化成工業(株)製、商品名「テナックLA」「テナックLM」など)、グラフトコポリマーなどであってもよい。また、ポリアセタール樹脂は、線状のみならず分岐構造であってもよく、架橋構造を有していてもよい。さらに、ポリアセタール樹脂の末端は、例えば、酢酸、プロピオン酸などのカルボン酸又はそれらの無水物とのエステル化などにより安定化してもよい。ポリアセタールの重合度、分岐度や架橋度も特に制限はなく、溶融成形可能であればよい。ポリアセタール系樹脂の分子量は特に制限されず、例えば、重量平均分子量5,000~500,000、好ましくは10,000~400,000程度である。

## [0082]

前記ポリアセタール樹脂は、例えば、ホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒド、アセトアルデヒドなどのアルデヒド類、トリオキサン、エチレンオキサイド、プロピレンオキサイド、ブチレンオキシド、スチレンオキシド、シクロヘキセンオキシド、1,3ージオキソラン、1,3ージオキサン、ジエチレングリコールホルマール、1,4ーブタンジオールホルマールなどの環状エーテルや環状ホルマールを重合することにより製造できる。さらには、共重合成分として、アルキル又はアリールグリシジルエーテル(例えば、メチルグリシジルエーテル、エチルグリシジルエーテル、フェニルグリシジルエーテル、ナフチルグリシジルエ



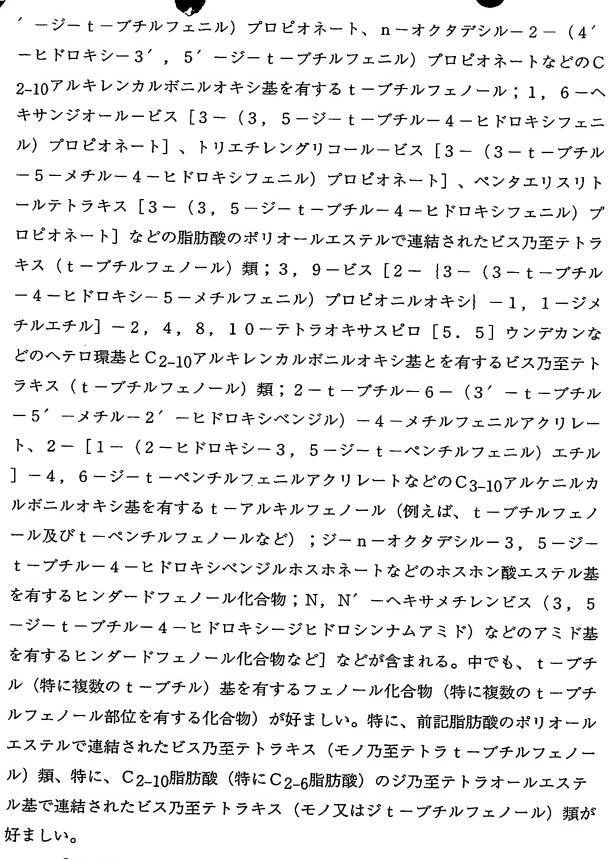
#### [0083]

#### [酸化防止剤]

また、本発明の樹脂組成物は、長期間安定に耐熱性を維持するために酸化防止剤(又は安定剤)を含んでいる。酸化防止剤又は安定剤には、例えば、フェノール系(ヒンダードフェノール類など)、アミン系(ヒンダードアミン類など)、リン系、イオウ系、ヒドロキノン系、キノリン系酸化防止剤(又は安定剤)などが含まれる。これらの酸化防止剤は一種で又は二種以上組合せて使用できる。

#### [0084]

前記ヒンダードフェノール系化合物には、慣用のフェノール系酸化防止剤、例えば、単環式ヒンダードフェノール化合物(2,6ージー t ーブチルーp ークレゾールなど)、炭化水素基又はイオウ原子を含む基で連結された多環式ヒンダードフェノール化合物 [2,2′ーメチレンビス(4ーメチルー6ーt ーブチルフェノール 、1,1,3ートリス(2ーメチルー4ーヒドロキシー5ーt ーブチルフェノール) 類;4,4′ーブチリデンビス(3ーメチルー6ーt ーブチルフェノール) などの t の



[0085]



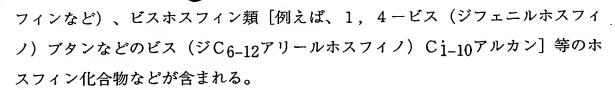
## [0086]



ノニルフェニル)ペンタエリスリトールジホスファイトなど]などのホスファイト系安定剤、トリフェニルホスフェート系安定剤(例えば、 $4-フェノキシ-9-\alpha-(4-ヒドロキシフェニル)-p-クメニルオキシー3,5,8,10-テトラオキサー4,9-ジホスファスピロ[5.5]ウンデカン、トリス(2,4-ジーtーブチルフェニル)ホスフェートなど)、ジホスフォナイト系安定剤(例えば、テトラキス(2,4-ジtーブチルフェニル)ー4,4'-ビフェニレンジホスフォナイト、テトラキス(2,4-ジtープチルー5-メチル)ー4,4'-ビフェニレンジホスフォナイト、テトラキス(2,4-ジtープチルー5-メチル)ー4,4'-ビフェニレンジホスフォナイトなど)、次亜リン酸金属塩(ナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウム、バリウム、亜鉛、アルミニウム塩など)などが含まれる。また、リン系安定剤には、ホスフィン系安定剤も含まれる。$ 

## [0087]

前記ホスフィン系安定剤には、アルキルホスフィン(例えば、トリエチルホス フィン、トリプロピルホスフィン、トリブチルホスフィン等のトリ $C_{1-10}$ アルキ ルホスフィンなど)、シクロアルキルホスフィン(例えば、トリシクロヘキシル ホスフィンなどのトリ $C_{5-12}$ シクロアルキルホスフィンなど)、アリールホスフ ィン(例えば、トリフェニルホスフィン、pートリルジフェニルホスフィン、ジ p-トリルフェニルホスフィン、トリm-アミノフェニルホスフィン、トリ2, 4-ジメチルフェニルホスフィン、トリ2,4,6-トリメチルフェニルホスフ イン、トリoートリルホスフィン、トリmートリルホスフィン、トリpートリル ホスフィン等のトリ $C_{6-12}$ アリールホスフィンなど)、アラルキルホスフィン ( 例えば、トリo-アニシルホスフィン、トリp-アニシルホスフィン等のトリC 6-12アリール $C_{1-4}$ アルキルホスフィンなど)、アリールアルケニルホスフィン (例えば、ジフェニルビニルホスフィン、アリルジフェニルホスフィン等のジC 6-12アリール $C_{2-10}$ アルケニルホスフィンなど)、アリールアラルキルホスフィ ン(例えば、p-rニシルジフェニルホスフィンなどのジ $C_{6-12}$ アリールー $C_{6-1}$ 12アリール $C_{1-4}$ アルキルホスフィン;ジpーアニシルフェニルホスフィンなど の $C_{6-12}$ アリールジ( $C_{6-12}$ アリール $C_{1-4}$ アルキル)ホスフィン等)、アルキ ルアリールアラルキルホスフィン (例えば、メチルフェニルーpーアニシルホス フィンなどの $C_{1-10}$ アルキル $C_{6-12}$ アリール $C_{6-12}$ アリール $C_{1-4}$ アルキルホス



#### [0088]

ヒドロキノン系酸化防止剤には、例えば、2, 5-ジ-t-ブチルヒドロキノンなどが含まれ、キノリン系酸化防止剤には、例えば、<math>6-xトキシー2, 2, 4-トリメチルー1, 2-ジヒドロキノリンなどが含まれ,イオウ系酸化防止剤には、例えば、ジラウリルチオジプロピオネート、ジステアリルチオジプロピオネートなどが含まれる。

#### [0089]

これらの酸化防止剤のうち、ヒンダードフェノール系及びヒンダードアミン系 酸化防止剤から選択された少なくとも一種が好ましい。

#### [0090]

本発明の樹脂組成物において、酸化防止剤の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.001~5重量部、好ましくは0.005~3重量部、さらに好ましくは0.01~1重量部程度である。

#### [0091]

本発明の樹脂組成物は、必要により加工安定剤及び耐熱安定剤から選択された 少なくとも一種を含んでもよい。加工安定剤及び耐熱安定剤は一種で又は二種以 上組合せて使用できる。特に、加工安定剤及び耐熱安定剤を含むのが好ましい。

#### [0092]

#### [加工安定剤]

加工安定剤としては、(a)長鎖脂肪酸又はその誘導体、(b)水及び/又はアルコール類、(c)オルガノシロキサン、(d)フッ素化合物、及び(e)ワックス類などから選択された少なくとも一種が挙げられる。

#### [0093]

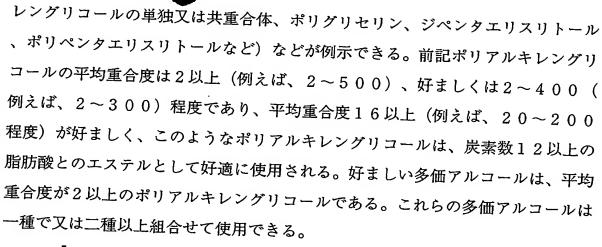
#### (a)長鎖脂肪酸又はその誘導体

前記長鎖脂肪酸は、飽和脂肪酸であってもよく、不飽和脂肪酸であってもよい。また、一部の水素原子がヒドロキシル基などの置換基で置換されたものも使用



### [0094]

前記長鎖脂肪酸の誘導体には、脂肪酸エステル及び脂肪酸アミドなどが含まれる。前記長鎖脂肪酸エステルとしては、その構造は特に制限されず、直鎖状又は分岐状脂肪酸エステルのいずれも使用でき、前記長鎖脂肪酸とアルコールとのエステル(モノエステル、ジエステル、トリエステル、テトラエステルなどの1つ又は複数のエステル結合を有するエステルなど)が挙げられる。長鎖脂肪酸エステルを構成するアルコールは、その種類は特に制限されないが、多価アルコールが好ましい。前記多価アルコールとしては、炭素数が2~8程度、好ましくは2~6程度の多価アルコール又はその重合体、例えば、アルキレングリコール(例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコール、プロピレングリコールなどの $C_{2-8}$ アルキレングリコール(好ましくは $C_{2-6}$ アルキレングリコール)など)などのジオール類、グリセリン、トリメチロールプロパン又はこれらの誘導体などのトリオール類、ペンタエリスリトール、ソルビタン又はこれらの誘導体などのテトラオール類、及びこれらの多価アルコール類の単独又は共重合体(例えば、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールなどのポリオキシアルキ



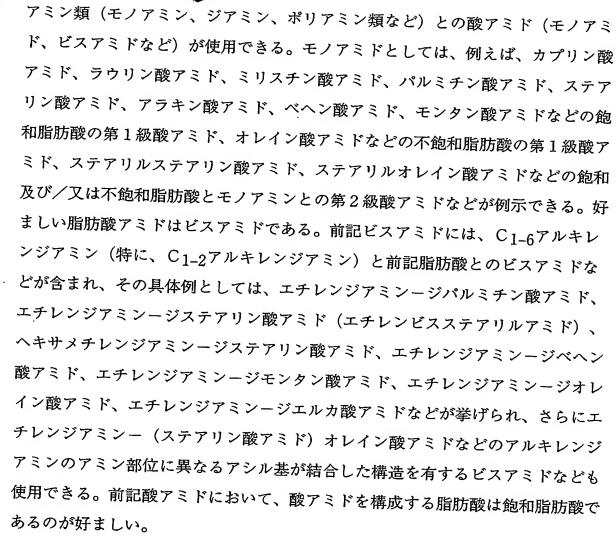
### [0095]

このような長鎖脂肪酸エステルの例としては、エチレングリコールモノ又はジ パルミチン酸エステル、エチレングリコールモノ又はジステアリン酸エステル、 エチレングリコールモノ又はジベヘン酸エステル、エチレングリコールモノ又は ジモンタン酸エステル、グリセリンモノ乃至トリパルミチン酸エステル、グリセ リンモノ乃至トリステアリン酸エステル、グリセリンモノ乃至トリベヘン酸エス テル、グリセリンモノ乃至トリモンタン酸エステル、ペンタエリスリトールモノ 乃至テトラパルミチン酸エステル、ペンタエリスリトールモノ乃至テトラステア リン酸エステル、ペンタエリスリトールモノ乃至テトラベヘン酸エステル、ペン タエリスリトールモノ乃至テトラモンタン酸エステル、ポリグリセリントリステ アリン酸エステル、トリメチロールプロパンモノパルミチン酸エステル、ペンタ エリスリトールモノウンデシル酸エステル、ソルビタンモノステアリン酸エステ・ ル、ポリアルキレングリコール(ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリ コールなど)のモノラウレート、モノパルミテート、モノステアレート、モノベ ヘネート、モノモンタネート、ジラウレート、ジパルミテート、ジステアレート 、ジベヘネート、ジモンタネート、ジオレエート、ジリノレート、前記グリセリ ンモノ又はジ長鎖脂肪酸エステル類の三塩基性無機酸の金属塩(グリセリンモノ ステアレートのモノホウ酸エステルのカルシウム塩、グリセリンモノステアレー トのモノホウ酸エステルのマグネシウム塩など)などが挙げられる。

## [0096]

前記脂肪酸アミドとしては、前記長鎖脂肪酸(1価又は2価の長鎖脂肪酸)と





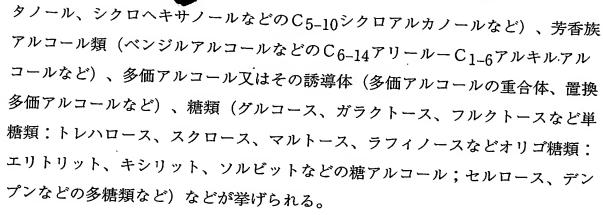
## [0097]

これらの長鎖脂肪酸又はその誘導体は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

## [0098]

# (b)水及び/又はアルコール類

前記アルコール類としては、飽和又は不飽和脂肪族アルコール類 [ メタノール、エタノール、プロパノール、2 ープロパノール、ブチルアルコール、イソブチルアルコール、s ーブチルアルコール、t ーブチルアルコール、オクチルアルコール、デシルアルコール、ステアリルアルコールなどの $C_{1-34}$ アルキルアルコール;アリルアルコールなどの $C_{2-34}$ アルキニルアルコールなどの $C_{2-34}$ アルキニルアルコールなど [ 、脂環族アルコール類(シクロペン



### [0099]

前記多価アルコール又はその誘導体としては $C_{2-8}$ 多価アルコール(好ましくは $C_{2-6}$ 多価アルコール)又はその重合体(オリゴマーも含む)、例えば、アルキレングリコール(例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコール、プロピレングリコールなどの $C_{2-8}$ アルキレングリコール(好ましくは $C_{2-6}$ アルキレングリコール)など)などのジオール類、グリセリン、トリメチロールプロパン又はこれらの誘導体などのトリオール類、ペンタエリスリトール、ソルビタン又はこれらの誘導体などのテトラオール類;これらの多価アルコールの部分エステル化物(例えば、アルキルエステルなど);これらの多価アルコール類のオリゴマー(例えば、ジペンタエリスリトールなど)、単独又は共重合体(例えば、ポリオキシアルキレングリコールの単独又は共重合体、ポリグリセリンなど)などが例示できる。

## $[0\ 1\ 0\ 0]$

また、その他の多価アルコール類として、シクロアミロース類  $(\alpha-, \beta-, \gamma-, \delta-, \epsilon-)$ クロデキストリンなど)、キトサン類、キチン類、ポリビニルアルコール、部分ケン化ポリ酢酸ビニル、オレフィンービニルアルコール共重合体なども含まれる。

## [0101]

前記ポリオキシアルキレングリコールには、アルキレングリコール(例えば、エチレングリコール、プロピレングリコール、テトラメチレングリコールなどの  $C_{2-6}$ アルキレングリコール(好ましくは $C_{2-4}$ アルキレングリコール)など)の 単独重合体、共重合体、及びそれらの誘導体などが含まれる。具体例としては、



ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリテトラメチレングリコールなどのポリ $C_{2-6}$ オキシアルキレングリコール(好ましくはポリ $C_{2-4}$ オキシアルキレングリコール)、ポリオキシエチレンーポリオキシプロピレン共重合体(ランダム又はブロック共重合体など)、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレンモノブチルエーテルなどの共重合体類が挙げられる。好ましいポリオキシアルキレングリコールは、オキシエチレン単位を有する重合体、例えば、ポリエチレングリコール、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン共重合体及びそれらの誘導体などである。また、前記ポリオキシアルキレングリコールの数平均分子量は、 $3\times10^2-1\times10^6$ (例えば、 $5\times10^2-5\times10^5$ )、好ましくは $1\times10^3-1\times10^5$ (例えば、 $1\times10^3-5\times10^4$ )程度である。

[0102]

水及びアルコール類は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

### [0103]

#### (c)オルガノシロキサン

オルガノシロキサンとしては、ポリオルガノシロキサン、例えば、ジアルキルシロキサン(例えば、ジメチルシロキサンなど)、アルキルアリールシロキサン (例えば、メチルフェニルシロキサンなど)、ジアリールシロキサン (例えば、ポリジメチルシロキサンなど)等の単独重合体(例えば、ポリジメチルシロキサン、ポリフェニルメチルシロキサン等)又は共重合体等が例示できる。ポリオルガノシロキサンは、オリゴマーであってもよく、また架橋ポリマーであってもよい。また、(ポリ)オルガノシロキサンとしては、分岐オルガノシロキサン(ポリメチルシルセスキオキサン、ポリフェニルシルセスキオキサン、ポリフェニルシルセスキオキサンなどのポリオルガノシルセスキオキサンなど) [例えば、東芝シリコーン(株)の商品名「XC99-B5664」、信越化学工業(株)の商品名「X-40-9243」、「X-40-9244」、「X-40-9805」、特開2001-40219号公報、特開2000-159995号公報、特開210-139964号公報記載の化合物など]、分子末端や主鎖に、エポキシ



基、水酸基、アルコキシ基、カルボキシル基、アミノ基、エーテル基、ビニル基、 (メタ) アクリロイル基などの置換基を有する変性 (ポリ) オルガノシロキサン (例えば、東レ・ダウコーニング・シリコーン (株) の商品名  $\Gamma$  S  $\Gamma$  i パウダー DC  $\Gamma$  O  $\Gamma$  S  $\Gamma$  D C  $\Gamma$  O  $\Gamma$  S  $\Gamma$  D C  $\Gamma$  O  $\Gamma$  D C  $\Gamma$  O  $\Gamma$  S  $\Gamma$  D C  $\Gamma$  O  $\Gamma$  S  $\Gamma$  D C  $\Gamma$  C  $\Gamma$  O  $\Gamma$  S  $\Gamma$  D C  $\Gamma$  C  $\Gamma$  C  $\Gamma$  S  $\Gamma$  C  $\Gamma$  C  $\Gamma$  C  $\Gamma$  S  $\Gamma$  C  $\Gamma$  C

#### [0104]

#### (d)フッ素化合物

フッ素化合物には、フッ素含有オリゴマー、フッ素系樹脂などが含まれる。フッ素含有オリゴマー及びフッ素系樹脂には、テトラフルオロエチレン、クロロトリフルオロエチレン、ビニリデンフルオライド、ヘキサフルオロプロピレン、パーフルオロアルキルビニルエーテルなどのフッ素含有モノマーの単独又は共重合体;前記フッ素含有モノマーと共重合性モノマー(エチレン、プロピレンなどのオレフィン系単量体;アルキル(メタ)アクリレートなどの(メタ)アクリル系単量体など)との共重合体;前記フッ素含有モノマーと酸素との光酸化重合体などが含まれる。このようなフッ素含有オリゴマー及びフッ素系樹脂としては、例えば、ポリテトラフルオロエチレン、ポリクロロトリフルオロエチレン、ポリビニルデンフルオライドなどの単独重合体;テトラフルオロエチレン・、ポリビニルデンフルオライドなどの単独重合体;テトラフルオロエチレンーハキサフルオロプロピレン共重合体、テトラフルオロエチレン共重合体、エチレンークロロトリフルオロエチレン共重合体、エチレンークロロトリフルオロエチレン共重合体などが例示できる。これらのフッ素化合物は、一種で又は二種以上組み合わせて使用できる。

## [0105]

### (e)ワックス類

ワックス類には、ポリオレフィン系ワックスなどが含まれる。ポリオレフィン系ワックスとしては、ポリエチレンワックス、ポリプロピレンワックス等のポリ $C_{2-4}$ オレフィン系ワックス、エチレン共重合体ワックスなどのオレフィン共重合体ワックスが例示でき、これらの部分酸化物又は混合物等も含まれる。オレフィン共重合体には、例えば、オレフィン(エチレン、プロピレン、1-プテン、



### [0106]

これらのワックス類は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。これらのワックスのうち、ポリエチレンワックスが好ましい。ワックス類の数平均分子量は、100~200000、好ましくは500~15000、さらに好ましくは1000~12000程度である。

## [0107]

前記加工安定剤は、一種で又は二種以上組合せて使用できる。

# [0108]

加工安定剤の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0~5重量部(例えば、0.01~5重量部)、好ましくは0.03~5重量部(例えば、0.05~3重量部)程度、特に0.05~2重量部程度である。

# [0109]

### [耐熱安定剤]

前記耐熱安定剤には、(a)塩基性窒素化合物、(b)有機カルボン酸金属塩、(c)アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、(d)ハイドロタルサイト、(e)ゼオライト及び(f)特定酸性化合物などが含まれる。

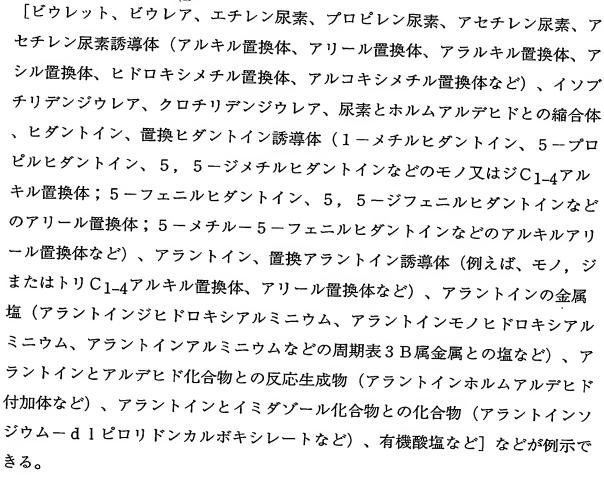


[0110]

#### (a) 塩基性窒素化合物

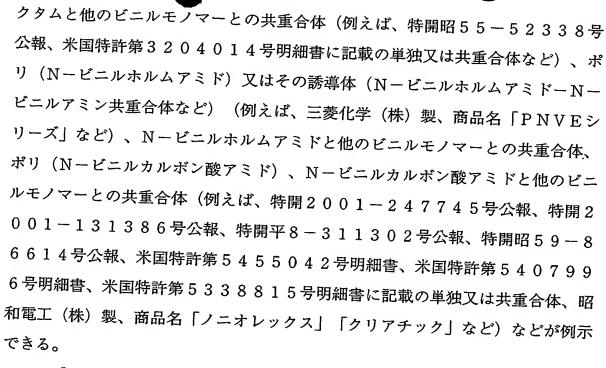
塩基性窒素含有化合物には、低分子化合物や高分子化合物(窒素含有樹脂)が 含まれる。窒素含有低分子化合物としては、例えば、脂肪族アミン類(モノエタ ノールアミン、ジエタノールアミン、トリスー (ヒドロキシメチル) アミノメタ ンなど)、芳香族アミン類(oートルイジン、pートルイジン、pーフェニレン ジアミン、oーアミノ安息香酸、pーアミノ安息香酸、oーアミノ安息香酸エチ ル、p-アミノ安息香酸エチルなどの芳香族第2級アミン又は第3級アミン)、 イミド類(フタルイミド、トリメリトイミド、ピロメリトイミドなど)、トリア ゾール類 (ベンゾトリアゾールなど)、テトラゾール類 (5,5'ービテトラゾ ールのアミン塩又は金属塩など)、アミド化合物(マロンアミド、イソフタル酸 ジアミドなどの多価カルボン酸アミド、p-アミノベンズアミドなど)、ヒドラ ジン又はその誘導体[ヒドラジン、ヒドラゾン、カルボン酸ヒドラジド(ステア リン酸ヒドラジド、12ーヒドロキシステアリン酸ヒドラジド、アジピン酸ジヒ ドラジド、セバシン酸ジヒドラジド、ドデカン二酸ジヒドラジド、安息香酸ヒド ラジド、ナフトエ酸ヒドラジド、イソフタル酸ジヒドラジド、テレフタル酸ジヒ ドラジド、ナフタレンジカルボン酸ジヒドラジド、ベンゼントリカルボン酸トリ ヒドラジドなど)など]、ポリアミノトリアジン類[グアナミン、アセトグアナ ミン、ベンゾグアナミン、サクシノグアナミン、アジポグアナミン、1,3,6 ートリス(3,5ージアミノー2,4,6ートリアジニル)へキサン、フタログ アナミンなどのグアナミン類又はそれらの誘導体、メラミン又はその誘導体 (メ ラミン;メラム、メレム、メロンなどのメラミン縮合物など) ] 、メラミン及び メラミン誘導体を含むポリアミノトリアジン類と有機酸との塩 [ (イソ) シアヌ ール酸塩(メラミンシアヌレートなど)など]、メラミン及びメラミン誘導体を 含むポリアミノトリアジン類と無機酸との塩 [メラミンボレートなどのホウ酸と の塩、メラミンホスフェートなどのリン酸との塩など]、ウラシル又はその誘導 体(ウラシル、ウリジンなど)、シトシン又はその誘導体(シトシン、シチジン など)、グアニジン又はその誘導体(グアニジン、シアノグアニジンなどの非環 状グアニジン;クレアチニンなどの環状グアニジンなど)、尿素又はその誘導体





## [0111]

窒素含有樹脂としては、例えば、ポリビニルアミンの単独又は共重合体、ポリアリルアミンの単独又は共重合体、ホルムアルデヒドとの反応により生成するアミノ樹脂(グアナミン樹脂、メラミン樹脂、グアニジン樹脂などの縮合樹脂、フェノールーメラミン樹脂、ベンゾグアナミンーメラミン樹脂、芳香族ポリアミンーメラミン樹脂などの共縮合樹脂など)、芳香族アミンーホルムアルデヒド樹脂(アニリン樹脂など)、ポリアミド樹脂(例えば、ナイロン3(ポリβーアラニン)、ナイロン46、ナイロン6、ナイロン66、ナイロン11、ナイロン12、ナイロンMXD6、ナイロン6-10、ナイロン6-11、ナイロン6-12、ナイロン6-66-610などの単独又は共重合ポリアミド、メチロール基やアルコキシメチル基を有する置換ポリアミドなど)、ポリエステルアミド、ポリアミドイミド、ポリウレタン、ポリ(メタ)アクリルアミド(メタ)アクリルアミドと他のビニルモノマーとの共重合体、ポリ(ビニルラクタム)、ビニルラ



#### [0112]

これらの塩基性窒素含有化合物は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

## [0113]

好ましい窒素含有化合物には、グアナミン類(アジポグアナミンなど)、メラミン又はその誘導体 [特にメラミン又はメラミン縮合物(メラム、メレムなど)」、グアニジン誘導体(シアノグアニジン、クレアチニンなど)、尿素誘導体 [ビウレア、尿素とホルムアルデヒドとの縮合体、アラントイン、アラントインの金属塩(アラントインジヒドロキシアルミニウムなど)]、窒素含有樹脂 [アミノ樹脂(メラミン樹脂、メラミンーホルムアルデヒド樹脂などのアミノ樹脂;架橋メラミン樹脂などの架橋アミノ樹脂など)、ポリアミド樹脂、ポリ(メタ)アクリルアミド、ポリ(Nービニルホルムアミド)、ポリ(Nービニルカルボン酸アミド)、ポリ(ビニルラクタム)など ] が含まれる。

## [0114]

# (b)有機カルボン酸金属塩

有機カルボン酸金属塩としては、有機カルボン酸と金属(Na, Kなどのアルカリ金属;Mg, Caなどのアルカリ土類金属;Znなどの遷移金属など)との



塩が挙げられる。

### [0115]

前記有機カルボン酸は、低分子又は高分子のいずれであってもよく、前記長鎖脂肪酸の項で例示した長鎖飽和又は不飽和脂肪族カルボン酸などの他、炭素数 1 0 未満の低級の飽和又は不飽和脂肪族カルボン酸、不飽和脂肪族カルボン酸の重合体なども使用できる。また、これらの脂肪族カルボン酸はヒドロキシル基を有していてもよい。前記低級の飽和脂肪族カルボン酸としては、飽和  $C_{1-9}$ モノカルボン酸(酢酸、プロピオン酸、酪酸、イソ酪酸、吉草酸、イソ吉草酸、ピバル酸、カプロン酸、カプリル酸など)、飽和  $C_{2-9}$ ジカルボン酸(シュウ酸、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、コルク酸、アゼライン酸など)、及びこれらのオキシ酸(グリコール酸、乳酸、グリセリン酸、ヒドロキシ酪酸、クエン酸など)などが例示できる。

### [0116]

低級の不飽和脂肪族カルボン酸としては、不飽和 $C_{3-9}$ モノカルボン酸 [(メタ)アクリル酸、クロトン酸、イソクロトン酸など]、不飽和 $C_{4-9}$ ジカルボン酸(マレイン酸、フマル酸など)、及びこれらのオキシ酸(プロピオール酸など)などが例示できる。

## [0117]

また、不飽和脂肪族カルボン酸の重合体としては、重合性不飽和カルボン酸 [  $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和カルボン酸、例えば、(メタ)アクリル酸などの重合性不飽和モノカルボン酸、重合性不飽和多価カルボン酸(イタコン酸、マレイン酸、フマル酸など)、前記多価カルボン酸の酸無水物又はモノエステル(マレイン酸モノエチルなどのモノ $C_{1-10}$ アルキルエステルなど)など]とオレフィン(エチレン、プロピレンなどの $\alpha$ - $C_{2-10}$ オレフィンなど)との共重合体などが挙げられる。

# [0118]

これらの有機カルボン酸金属塩は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

# [0119]



好ましい有機カルボン酸金属塩は、アルカリ土類金属有機カルボン酸塩(酢酸カルシウム、クエン酸カルシウム、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸マグネシウム、12ーヒドロキシステアリン酸カルシウムなど)、アイオノマー樹脂(前記重合性不飽和多価カルボン酸とオレフィンとの共重合体に含有されるカルボキシル基の少なくとも一部が前記金属のイオンにより中和されている樹脂)などである。前記アイオノマー樹脂は、例えば、ACLYN(アライド・シグナル社製)、ハイミラン(三井デュポンポリケミカル社製)、サーリン(デュポン社製)などとして市販されている。

### [0120]

# (c)アルカリ又はアルカリ土類金属化合物

アルカリ又はアルカリ土類金属化合物には、CaO、MgOなどの金属酸化物、 $Ca(OH)_2$ 、 $Mg(OH)_2$ などの金属水酸化物、金属無機酸塩( $Na_2CO_3$ 、 $K_2CO_3$ 、 $CaCO_3$ 、 $MgCO_3$ などの金属炭酸塩、ホウ酸塩やリン酸塩などの無機酸塩など)などの無機化合物が含まれ、特に、金属酸化物及び金属水酸化物が分ましい。前記化合物のうち、アルカリ土類金属化合物が好ましい。

### [0121]

これらのアルカリ又はアルカリ土類金属化合物は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

### [0122]

### (d)ハイドロタルサイト

ハイドロタルサイトとしては、特開昭 60-1241 号公報及び特開平 9-5 9475 号公報などに記載されているハイドロタルサイト類、例えば、下記式で表されるハイドロタルサイト化合物などが使用できる。

## [0123]

 $[M^{2+}_{1-x}M^{3+}_{x} (OH)_{2}]^{x+} [A^{n-}_{x/n} \cdot mH_{2}O]^{x-}$ 

(式中、 $M^{2+}$ は $Mg^{2+}$ 、 $Mn^{2+}$ 、 $Fe^{2+}$ 、 $Co^{2+}$ などの 2 価金属イオンを示し、 $M^{3+}$ は $A1^{3+}$ 、 $Fe^{3+}$ 、 $Cr^{3+}$ などの 3 価金属イオンを示す。 $A^{n-}$ は $CO_3^{2-}$ 、 $OH^-$ 、 $HPO_4^{2-}$ 、 $SO_4^{2-}$ などの n 価(特に 1 価又は 2 価)のアニオンを示す。x は、0 < x < 0 . 5 であり、m は、0 ≤ m < 1 である。)



これらのハイドロタルサイトは、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる

#### [0124]

なお、ハイドロタルサイトは、「DHT-4A」、「DHT-4A-2」、「アルカマイザー」などとして協和化学工業(株)から入手可能である。

#### [0125]

#### (e)ゼオライト

ゼオライトとしては、特に制限されないが、例えば、特開平7-62142号 公報に記載されているゼオライト [最小単位セルがアルカリ及び/又はアルカリ 土類金属の結晶性アルミノケイ酸塩であるゼオライト(A型、X型、Y型、L型、 $\beta$ 型及びZSM型ゼオライト、モルデン沸石型ゼオライト;チャバザイト、モルデン沸石、ホージャサイトなどの天然ゼオライトなど)など」などが使用できる。

#### [0126]

これらのゼオライトは、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

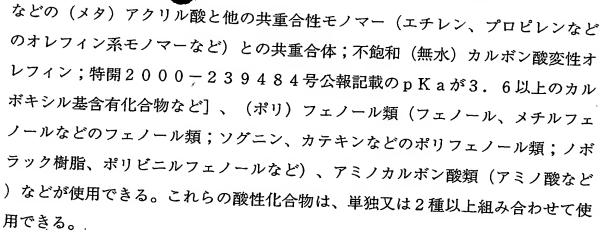
#### [0127]

なお、A型ゼオライトは、「ゼオラムシリーズ(A-3、A-4、A-5)、「ゼオスターシリーズ(KA100P、NA-100P、CA-100P)」などとして、また、X型ゼオライトは、「ゼオラムシリーズ(F-9)」、「ゼオスターシリーズ(NX-100P)」、Y型ゼオライトは、「HSZシリーズ320NAA」などとして東ソー(株)、日本化学工業(株)から入手可能である。

## [0128]

## (f) 特定酸性化合物

特定酸性化合物には、ホウ酸類(オルトホウ酸、メタホウ酸など)、ヒドロキシル基を有する窒素含有環状化合物(シアヌール酸、イソシアヌール酸、アンメリン、アンメリド、バルビツール酸、尿酸など)、カルボキシル基含有化合物 [グリコール酸などのヒドロキシカルボン酸;ポリ (メタ) アクリル酸などの (メタ) アクリル酸の単独又は共重合体; (メタ) アクリル酸ーオレフィン共重合体



### [0129]

前記耐熱安定剤は、1種で又は2種以上組み合わせて使用できる。塩基性窒素含有化合物と、有機カルボン酸金属塩、アルカリ又はアルカリ土類金属化合物、ハイドロタルサイト、ゼオライト及び特定酸性化合物から選択された少なくとも一種とを組み合わせて用いると、少量で耐熱安定性を付与することもできる。

### [0130]

耐熱安定剤の割合は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0~5重量部(0.001~5重量部)、好ましくは0.001~3重量部(特に0.01~2重量部)程度の範囲から選択できる。特に、耐熱安定剤として塩基性窒素化合物を使用する場合、塩基性窒素化合物の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、0.001~1重量部、好ましくは0.005~0.5 重量部(特に0.01~0.15重量部)程度の範囲から選択できる。

# [0131]

### [添加剤]

また、本発明のポリアセタール樹脂組成物は、さらに耐候(光)安定剤及び着 色剤から選択された少なくとも一種の添加剤を含んでいてもよい。

## [0132]

# (耐候(光)安定剤)

耐候(光)安定剤としては、ベンゾトリアゾール系化合物、ベンゾフェノン系化合物、芳香族ベンゾエート系化合物、シアノアクリレート系化合物、シュウ酸アニリド系化合物、及びヒンダードアミン系化合物などが挙げられる。これらの



耐候(光)安定剤は一種又は二種以上組合せて使用できる。

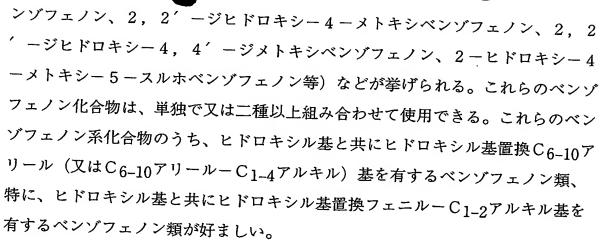
#### [0133]

# (a) ベンゾトリアゾール系化合物

ベンゾトリアゾール系化合物としては、2-(2′-ヒドロキシ-5′-メチ ルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3',5'-ジーtーブチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3',5´ ージーt-アミルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2´ ーヒドロキシー 3′, 5′ージーイソアミルフェニル) ベンゾトリアゾール等のヒドロキシル基 及びアルキル( $C_{1-6}$ アルキル)基置換アリール基を有するベンゾトリアゾール 類; $2-[2^{\prime}-ヒドロキシー3^{\prime},5^{\prime}-ビス(\alpha,\alpha-ジメチルベンジル)$ フェニル] ベンゾトリアゾールなどのヒドロキシル基及びアラルキル (又はアリ ール)基置換アリール基を有するベンゾトリアゾール類;2-(2′ーヒドロキ シー4′ーオクトキシフェニル) ベンゾトリアゾールなどのヒドロキシル基及び アルコキシ( $C_{1-12}$ アルコキシ)基置換アリール基を有するベンゾトリアゾール 類等が挙げられる。これらのベンゾトリアゾール化合物は、単独で又は二種以上 組み合わせて使用できる。これらのベンゾトリアゾール系化合物のうち、ヒドロ キシル基及び $C_{3-6}$ アルキル基置換 $C_{6-10}$ アリール(特にフェニル)基を有する ベンゾトリアゾール類、並びにヒドロキシル基及び $C_{6-10}$ アリールー $C_{1-6}$ アル キル (特にフェニルーC<sub>1-4</sub>アルキル) 基置換アリール基を有するベンゾトリア ゾール類などである。

# [0134]

# (b) ベンゾフェノン系化合物



### [0135]

# (c) 芳香族ベンゾエート系化合物

芳香族ベンゾエート系化合物としては、p-t-ブチルフェニルサリシレート、p-オクチルフェニルサリシレートなどのアルキルアリールサリシレート類が挙げられる。芳香族ベンゾエート化合物は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

### [0136]

# (d) シアノアクリレート系化合物

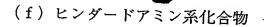
シアノアクリレート系化合物としては、2-エチルヘキシル-2-シアノ-3,3-ジフェニルアクリレート、エチル-2-シアノ-3,3-ジフェニルアクリレート等のシアノ基含有ジアリールアクリレート類などが挙げられる。シアノアクリレート系化合物は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

## [0137]

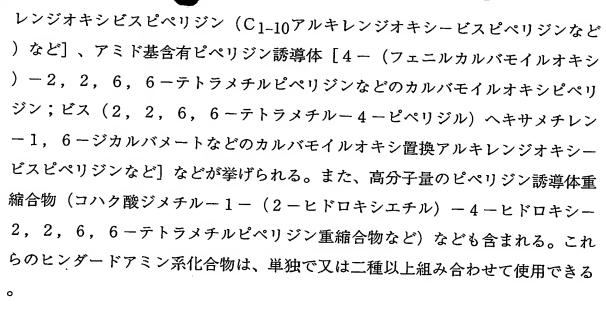
# (e) シュウ酸アニリド系化合物

シュウ酸アニリド系化合物としては、 $N-(2-x+\nu)$ フェニル) $-N'-(2-x+\nu)$ フェニル) $-N'-(2-x+\nu)$ フェニル) $-N'-(2-x+\nu)$ フェニル) $-N'-(2-x+\nu)$ フェニル) $-N'-(2-x+\nu)$ フェニル)シュウ酸ジアミド等の窒素原子上に置換されていてもよいアリール基などを有するシュウ酸ジアミド類が挙げられる。シュウ酸アニリド化合物は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる

# [0138]



ヒンダードアミン系化合物としては、立体障害性基を有するピペリジン誘導体 、例えば、エステル基含有ピペリジン誘導体 [4-アセトキシー2,2,6,6 ーテトラメチルピペリジン、4ーステアロイルオキシー2,2,6,6ーテトラ メチルピペリジン、4ーアクリロイルオキシー2,2,6,6ーテトラメチルピ ペリジンなどの脂肪族アシルオキシピペリジン( $C_{2-20}$ 脂肪族アシルオキシーテ トラメチルピペリジンなど);4ーベンゾイルオキシー2,2,6,6ーテトラ メチルピペリジンなどの芳香族アシルオキシピペリジン(C7-11芳香族アシルオ キシーテトラメチルピペリジンなど);ビス(2,2,6,6ーテトラメチルー 4ーピペリジル)オギザレート、ビス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピ ペリジル)マロネート、ビス(2,2,6,6ーテトラメチルー4ーピペリジル ) アジペート、ビス (1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル) ア ジペート、ビス (2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジル) セバケート 、ビス(1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル)セバケート、ビ ス(1ーオクチルオキシー2,2,6,6ーテトラメチルー4ーピペリジル)セ バケート)などの脂肪族ジ又はトリカルボン酸ービス又はトリスピペリジルエス テル( $C_{2-20}$ 脂肪族ジカルボン酸ービスピペリジルエステルなど);ビス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジル) テレフタレート、トリス (2, 2 , 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジル) ベンゼンー1, 3, 5ートリカルボ キシレートなどの芳香族ジ乃至テトラカルボン酸ービス乃至テトラキスピペリジ ルエステル(芳香族ジ又はトリカルボン酸-ビス又はトリスピペリジルエステル など)など]、エーテル基含有ピペリジン誘導体[4-メトキシー2,2,6, 6ーテトラメチルピペリジンなどの $C_{1-10}$ アルコキシピペリジン( $C_{1-6}$ アルコ キシーテトラメチルピペリジンなど);4-シクロヘキシルオキシー2,2,6 , 6 ーテトラメチルピペリジンなどのC5-8シクロアルキルオキシーピペリジン ;4-フェノキシ-2,2,6,6-テトラメチルピペリジンなどのアリールオ キシピペリジン;4ーベンジルオキシー2,2,6,6ーテトラメチルピペリジ ンなど $C_{6-10}$ アリールー $C_{1-4}$ アルキルオキシーピペリジンなど;1 , 2 ービス (2, 2, 6, 6-テトラメチルー4-ピペリジルオキシ) エタンなどのアルキ



### [0139]

これらのヒンダードアミン系化合物のうち、エステル基含有ピペリジン誘導体、特に、脂肪族カルボン酸ピペリジルエステル(好ましくは $C_{2-16}$ 脂肪族ジカルボン酸ービスピペリジルエステル、さらに好ましくは $C_{6-14}$ 脂肪族ジカルボン酸ービステトラメチルピペリジルエステルなど)、芳香族ジ又はトリカルボン酸ービス又はトリスピペリジルエステル等が好ましい。

#### [0140]

耐候(光)安定剤は、単独で又は二種以上組み合わせて使用できる。

#### [0141]

耐候(光)安定剤の割合は、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、 $0.01\sim5$ 重量部、好ましくは $0.01\sim3$ 重量部、さらに好ましくは $0.1\sim2$ 重量部程度である。

#### [0142]

#### (着色剤)

着色剤としては、各種染料または顔料が使用できる。染料はソルベント染料が好ましく、アゾ系染料、アントラキノン系染料、フタロシアニン系染料、又はナフトキノン系染料などが挙げられる。顔料については、無機顔料及び有機顔料のいずれも使用できる。

## [0143]



無機顔料としては、チタン系顔料、亜鉛系顔料、カーボンブラック(ファーネスブラック、チャンネルブラック、アセチレンブラック、ケッチェンブラックなど)、鉄系顔料、モリブデン系顔料、カドミウム系顔料、鉛系顔料、コバルト系顔料、及びアルミニウム系顔料などが例示できる。

#### [0144]

有機顔料としては、アゾ系顔料、アンスラキノン系顔料、フタロシアニン系顔料、キナクリドン系顔料、ペリレン系顔料、ペリノン系顔料、イソインドリン系顔料、ジオキサジン系顔料、又はスレン系顔料などが例示できる。

### [0145]

上記のような着色剤は、単独で用いてもよく、また複数の着色剤を組み合わせて用いてもよい。光遮蔽効果の高い着色剤(カーボンブラック、チタン白(酸化チタン)、フタロシアニン系顔料、ペリレン系顔料(特に、カーボンブラック、ペリレン系黒色顔料など)など)を用いると、耐候(光)性を向上できる。

### [0146]

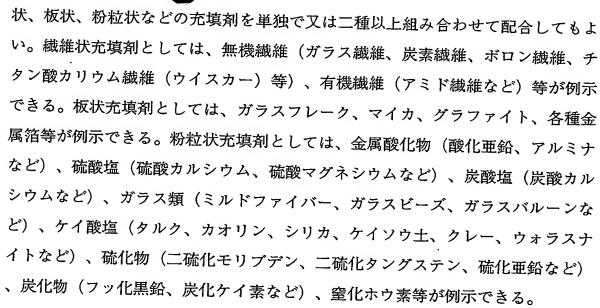
着色剤の含有量は、例えば、ポリアセタール樹脂100重量部に対して、 $0\sim5$ 重量部(例えば、 $0.01\sim5$ 重量部)、好ましくは $0.1\sim4$ 重量部、さらに好ましくは $0.1\sim2$ 重量部程度である。

## [0147]

本発明のポリアセタール樹脂組成物には、必要に応じて、慣用の添加剤、例えば、離型剤、核剤、帯電防止剤、摺動性改良剤、耐衝撃性改良剤、難燃剤、界面活性剤、抗菌剤、抗カビ剤、芳香剤、香料、各種ポリマー [アクリル系樹脂 (ポリメチルメタクリレートなどのC<sub>1-10</sub>アルキル (メタ) アクリレートの単独又は共重合体)、アクリル系コアシェルポリマー、ポリカーボネート系樹脂、ポリオレフィン系樹脂、ポリウレタン系エラストマー又は樹脂、ポリエステル系エラストマー又は樹脂、ポリアミド系エラストマー又は樹脂、フッ素系樹脂、シリコーン系エラストマー又は樹脂など]、充填剤などを1種で又は2種以上組み合わせて添加してもよい。

## [0148]

また、必要に応じて、本発明の成形品の性能を向上させるために、慣用の繊維



#### [0149]

(ポリアセタール樹脂組成物の製造方法)

本発明のポリアセタール樹脂組成物は、粉粒状混合物や溶融混合物であっても よく、ポリアセタール樹脂と、酸化防止剤と、前記グアナミン化合物と、加工安 定剤及び/又は耐熱安定剤と、必要により他の添加剤とを慣用の方法で混合する ことにより調製できる。例えば、(1)各成分を主フィーダーからフィードして 、一軸又は二軸の押出機により混練して押出してペレットを調製した後、成形す る方法、(2)グアナミン化合物を含まない成分を主フィーダーから、そして少 なくともグアナミン化合物を含む成分(他成分として、ポリアセタール樹脂、安 定剤、他の添加剤など)をサイドフィーダーからフィードして、一軸又は二軸の 押出機により混練押出してペレットを調製した後、成形する方法、(3)一旦組 成の異なるペレット(マスターバッチ)を調製し、そのペレットを所定量混合( 希釈) して成形に供し、所定の組成の成形品を得る方法、(4) ポリアセタール 樹脂のペレットに抑制剤を散布、表面コートなどにより共存又は付着させた後、 成形し、所定の組成の成形品を得る方法などが採用できる。また、成形品に用い られる組成物の調製において、基体であるポリアセタール樹脂の粉粒体(例えば 、ポリアセタール樹脂の一部又は全部を粉砕した粉粒体)と他の成分(酸化防止 剤、加工安定剤、耐熱安定剤、グアナミン化合物など)を混合して溶融混練する と、添加物の分散を向上させるのに有利である。



### [0150]

本発明のポリアセタール樹脂組成物は、特に成形加工(特に溶融成形加工)工程において、ポリアセタール樹脂の酸化又は熱分解などによるホルムアルデヒドの生成を顕著に抑制でき、作業環境を改善できる。また、金型への分解物や添加物などの付着(モールドデポジット)、成形品からの分解物や添加物の浸出を顕著に抑制でき、成形加工時の諸問題を改善できる。

### [0151]

#### (成形品)

本発明のポリアセタール樹脂成形品は、前記ポリアセタール樹脂組成物を成形することにより製造できる。成形は、慣用の成形方法、例えば、射出成形、押出成形、圧縮成形、ブロー成形、真空成形、発泡成形、回転成形、ガスインジェクションモールディングなどの方法により行うことができる。

### [0152]

前記ポリアセタール樹脂組成物で構成された本発明のポリアセタール樹脂成形品は、酸化防止剤と、特定のグアナミン化合物と、必要により、加工安定剤及び/又は熱安定剤とを組み合わせて含んでおり、押出及び/又は成形加工安定性に優れるとともに、ホルムアルデヒド発生量が極めて少ない。すなわち、酸化防止剤などの安定剤を含む従来のポリアセタール樹脂で構成された成形品は、比較的多量のホルムアルデヒドを生成し、腐食や変色などの他、生活環境や作業環境を汚染する。例えば、一般に市販されているポリアセタール樹脂成形品からのホルムアルデヒド発生量は、乾式(恒温乾燥雰囲気下)において、表面積  $1 \text{ cm}^2$ 当たり  $2 \sim 5 \mu$  g程度である。

## [0153]

これに対して、本発明のポリアセタール樹脂成形品は、乾式において、ホルムアルデヒド発生量が成形品の表面積  $1 \text{ cm}^2$ 当たり  $1.5 \mu$  g以下、好ましくは  $0 \sim 1.3 \mu$  g、さらに好ましくは  $0 \sim 1 \mu$  g程度であり、通常、  $0.01 \sim 1 \mu$  g程度である。

## [0154]

なお、乾式でのホルムアルデヒド発生量は、次のようにして測定できる。



#### [0156]

また、湿式でのホルムアルデヒド発生量は、次のようにして測定できる。

#### [0157]

ポリアセタール樹脂成形品を、必要により切断して表面積を測定した後、その成形品の適当量(例えば、表面積 $10\sim100~cm^2$ となる程度)を、蒸留水50m1を含む密閉容器(容量1L)の蓋に吊下げて密閉し、恒温槽内に温度60で3時間放置する。その後、室温で1時間放置し、密閉容器中の水溶液のホルマリン量をJIS K0102, 29 (ホルムアルデヒドの項)に従って定量し、成形品の表面積当たりのホルムアルデヒド発生量( $\mu$  g/c  $m^2$ )を求める。

#### [0158]

本発明における前記ホルムアルデヒド発生量の数値規定は、ポリアセタール樹脂と、酸化防止剤と、特定のグアナミン化合物とを含む限り、慣用の添加剤(加工安定剤、耐熱安定剤、耐候(光)安定剤、着色剤、通常の安定剤、離型剤など)を含有するポリアセタール樹脂組成物の成形品についてだけでなく、無機充填剤、他のポリマーなどを含有する組成物の成形品においても、その成形品の表面の大部分(例えば、50~100%)がポリアセタール樹脂で構成された成形品(例えば、多色成形品や被覆成形品など)についても適用可能である。

#### [0159]

本発明の成形品は、ホルムアルデヒドが弊害となるいずれの用途にも使用可能 であるが、自動車部品や電気・電子部品(能動部品や受動部品など)、建材・配 管部品、日用品(生活)・化粧品用部品、及び医用(医療・治療)部品及び写真 用部品として好適に使用される。





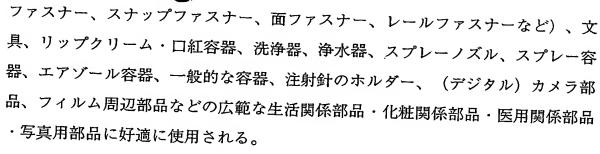
より具体的には、自動車部品としては、インナーハンドル、フェーエルトランクオープナー、シートベルトバックル、アシストラップ、各種スイッチ、ノブ、レバー、クリップなどの内装部品、メーターやコネクターなどの電気系統部品、オーディオ機器やカーナビゲーション機器などの車載電気・電子部品、ウインドウレギュレーターのキャリアープレートに代表される金属と接触する部品、ドアロックアクチェーター部品、ミラー部品、ワイパーモーターシステム部品、燃料系統の部品などの機構部品が例示できる。

### [0161]

電気・電子部品(機構部品)としては、ポリアセタール樹脂成形品で構成され 、かつ金属接点が多数存在する機器の部品又は部材[例えば、カセットテープレ コーダなどのオーディオ機器、VTR(ビデオテープレコーダー)、8mmビデ オ、ビデオカメラなどのビデオ機器、又はコピー機、ファクシミリ、ワードプロ セッサー、コンピューターなどのOA(オフィスオートメーション)機器、更に はモーター、発条などの駆動力で作動する玩具、電話機、コンピュータなどに付 属するキーボードなど〕などが例示できる。具体的には、シャーシ(基盤)、ギ ヤー、レバー、カム、プーリー、軸受けなどが挙げられる。さらに、少なくとも 一部がポリアセタール樹脂成形品で構成された光及び磁気メディア部品(例えば 、金属薄膜型磁気テープカセット、磁気ディスクカートリッジ、光磁気ディスク カートリッジなど)、更に詳しくは、音楽用メタルテープカセット、デジタルオ ーディオテープカセット、8mmビデオテープカセット、フロッピー(登録商標 )ディスクカートリッジ、ミニディスクカートリッジなどにも適用可能である。 光及び磁気メディア部品の具体例としては、テープカセット部品(テープカセッ トの本体、リール、ハブ、ガイド、ローラー、ストッパー、リッドなど)、ディ スクカートリッジ部品(ディスクカートリッジの本体(ケース)、シャッター、 クランピングプレートなど)などが挙げられる。

## [0162]

さらに、本発明のポリアセタール樹脂成形品は、照明器具、建具、配管、コック、蛇口、トイレ周辺機器部品などの建材・配管部品、ファスナー類(スライド



### [0163]

### 【発明の効果】

本発明のポリアセタール樹脂組成物は、酸化防止剤と、特定のグアナミン化合物とを含んでいるので、ポリアセタール樹脂の押出・成形加工時の熱安定性を大幅に改善したうえに、前記成分を少量添加するだけで、ポリアセタール樹脂及び成形品からのホルムアルデヒドの発生量を極めて低レベルに抑制でき、周辺環境(作業環境、使用環境など)を大きく改善できる。さらには、過酷な条件下であってもホルムアルデヒドの生成を抑制でき、金型への分解物や添加物などの付着(モールドデポジット)、成形品からの樹脂分解物や添加物の浸出や成形品の熱劣化を抑制でき、成形品の品質や成形性を向上できる。

### [0164]

### 【実施例】

以下に、実施例に基づいて本発明をより詳細に説明するが、本発明はこれらの 実施例により限定されるものではない。

## [0165]

なお、実施例及び比較例において、成形性(金型付着物の量)、乾式での成形 品からのホルムアルデヒドの発生量、及び耐候(光)性について、以下のように して評価した。

# [0166]

# [成形性(金型付着物の量)]

ポリアセタール樹脂組成物で形成されたペレットから特定形状の成形品(径20mm×1mm)を、射出成形機を用いて連続成形(1000ショット)し、金型付着物の程度を5段階に評価した。なお、数字が小さい程、金型付着物が少ない、すなわち、モールドデポジットが少ないことを意味する。



### [0167]

[乾式での成形品からのホルムアルデヒド発生量]

試験片  $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$  10 0 mm  $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm})$   $(2 \text{ mm} \times 5 \text{ 0 mm}$ 

#### [0168]

[添加剤の滲出 (ブルーミング性)]

成形品(直径20mm×厚さ1mm)を、ギヤーオーブンに入れて130℃で 5時間加熱処理した後、成形品の表面を目視観察により下記の3段階の基準で添加剤の滲出状態を評価した。

#### [0169]

():なし

△:少しあり

×:非常に多い

L耐候(光)性試験]

平板状成形品( $70\,\mathrm{mm} \times 40\,\mathrm{mm} \times 3\,\mathrm{mm}$ )をウェザーメーター [スガ試験機(株)製,WEL-SUN-HCH型] により $83\,\mathrm{C}$ のフェード条件で $600\,\mathrm{G}$ 時間照射し、照射前後における色相及び光沢の変化を観察し、それぞれについてその変化の程度を5段階に評価した。数字が小さい程、変化が少ない、すなわち、光沢の低下及び変色が少ないことを意味する。

#### [0170]

実施例1~31及び比較例1~5

ポリアセタール樹脂100重量部に、酸化防止剤、耐候(光)安定剤、グアナミン化合物、着色剤、加工安定剤、及び耐熱安定剤を表1及び表2に示す割合で混合した後、30mm径の2軸押出機により溶融混合し、ペレット状の組成物を調製した。このペレットを用いて、射出成形機により、所定の試験片を成形し、

成形時のモールドデポジットと添加剤の滲出を評価した。また、所定の試験片からのホルムアルデヒド発生量を測定するとともに、耐候(光)性の評価を行った。結果を表1及び表2に示す。

#### [0171]

なお、比較のために、グアナミン化合物を添加しない例について、上記と同様 にして評価した。結果を表3に示す。

[0172]

実施例32~43

実施例1、2、19及び20で調製したペレット状の樹脂組成物に、耐熱安定剤iを所定量添加、混合し、得られた混合物から射出成形機を用いて、所定の試験片を成形した。成形に伴うモールドデポジット及び添加剤の滲出について評価した。また、所定の試験片からのホルムアルデヒド発生量を測定した。さらに、実施例38~43は所定の試験片を用いて耐候(光)性の評価を行った。結果を表4に示す。

[0173]

実施例44及び45

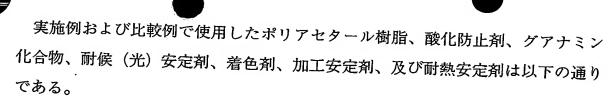
比較例1で調製したペレット状の樹脂組成物に、グアナミン化合物 c 及び耐熱 安定剤 i を所定量添加、混合し、得られた混合物から射出成形機を用いて、所定 の試験片を成形した。成形に伴うモールドデポジット及び添加剤の滲出について 評価した。また、所定の試験片からのホルムアルデヒド発生量を測定した。結果 を表 4 に示す。

[0174]

実施例46

比較例 4 で調製したペレット状の樹脂組成物に、グアナミン化合物 c 及び耐熱 安定剤 i を所定量添加、混合し、得られた混合物から射出成形機を用いて、所定 の試験片を成形した。成形に伴うモールドデポジット及び添加剤の滲出について 評価した。また、所定の試験片からのホルムアルデヒド発生量を測定した。さら に、所定の試験片を用いて耐候(光)性の評価を行った。結果を表 4 に示す。

[0175]



#### [0176]

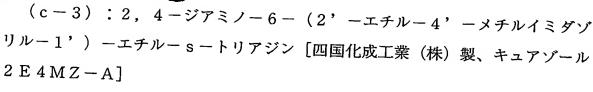
- 1. ポリアセタール樹脂 a
- (a-1):ポリアセタール樹脂コポリマー(溶融加水分解法安定化樹脂、メルトインデックス=9g/10分)
- (a-2):ポリアセタール樹脂コポリマー(溶液加水分解法安定化樹脂、メルトインデックス=9g/10分)
  - (a-3):実施例1で調製したポリアセタール樹脂組成物
  - (a-4):実施例2で調製したポリアセタール樹脂組成物
  - (a-5):実施例19で調製したポリアセタール樹脂組成物
  - (a-6):実施例20で調製したポリアセタール樹脂組成物
  - (a-7):比較例1で調製したポリアセタール樹脂組成物
  - (a-8):比較例4で調製したポリアセタール樹脂組成物

なお、上記メルトインデックスは、ASTM-D1238に準じ、190 $\mathbb C$ 、2169 $\mathfrak g$ の条件下で求めた値( $\mathfrak g$ /10分)である。

### [0177]

- 2. 酸化防止剂 b
- (b-1): トリエチレングリコールビス [3-(3-t-)] -4-ヒドロキシフェニル) プロピオネート
- - 3. グアナミン化合物 c
- (c-1):2, 4-ジアミノー6-(2'-メチルイミダゾリルー1')-エチルーs-トリアジン [四国化成工業(株) 製, キュアゾール2MZ-A]
  - (c-2):2,4-ジアミノー6-(2'-ウンデシルイミダゾリルー1'
- ) ーエチルー s ートリアジン [四国化成工業 (株) 製, キュアゾールC11Z-A]





 $(c-4):3-[\beta-(2',4'-ジアミノ-s-トリアジン-6-イル)$  エチル] -5,5-ジメチルヒダントイン[特開2000-154181号公報の実施例6に準じて調製した]

(c-5):テトラキス  $[\beta-(2), 4)$  ージアミノーsートリアジンー 6 ーイル) エチル] エチレンジアミン [特開 2000-154181 号公報の実施 例 8 に準じて調製した]

(c-6):2,4-ジアミノ-6-(2'-メチルイミダゾリル-1')-エチル-s-トリアジン・イソシアヌール酸塩

(c-7):トリス  $[\beta-(2,4-\Im r$ ミノーsートリアジンー6ーイル) エチル] イソシアヌレート

(c-8) : ビス  $[\beta-(2,4-\Im r)]$  (c-8) : ビス  $[\beta-(2,4-\Im r)]$  (c-8) : ビス  $[\beta-(2,4-\Im r)]$  (c-8) : ビス (c-8)

4. 耐候(光)安定剤 d

(d-1): 2-(2'-ヒドロキシ-3', 5'-ジーtーアミルフェニル) ベンゾトリアゾール

(d-2):2-ヒドロキシー4-オキシベンジルベンゾフェノン

 $(d-3): 2-[2'-ヒドロキシ-3', 5'-ビス (<math>\alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル) フェニル] ベンゾトリアゾール

5. 耐候 (光) 安定剤 e

(e-1):ビス(2, 2, 6, 6-テトラメチル-4-ピペリジル) セバケート

6. 着色剤 f

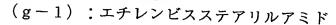
(f-1):カーボンプラック (アセチレンブラック)

(f-2):フタロシアニン系青色顔料

(f-3):酸化チタン

7. 加工安定剤 g





(g-3):ポリエチレングリコールモノステアリン酸エステル(日本油脂(

株) 製, ノニオンS-40)

(g-4):エチレングリコールジステアレート

(g-5):ポリエチレングリコール [分子量=35000]

8. 耐熱安定剤(有機カルボン酸金属塩、アルカリ土類金属塩) h

(h-1):12-ヒドロキシステアリン酸カルシウム

(h-2):ステアリン酸マグネシウム

(h-3): アイオノマー [三井・デュポンポリケミカル (株) 製、ハイミラン1702]

(h-4):酸化マグネシウム

(h-5):クエン酸カルシウム

(h-6):酢酸カルシウム

9. 耐熱安定剤(塩基性窒素化合物) i

(i-1):メラミン

(i-2):メラミンホルムアルデヒド樹脂

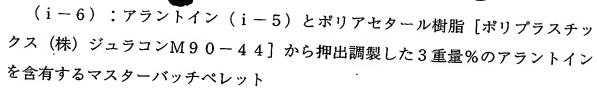
メラミン1モルに対してホルムアルデヒド1.2モルを用い、水溶液中、pH8、温度70℃で反応させ、反応系を白濁させることなく水溶性初期縮合体のメラミンーホルムアルデヒド樹脂を生成させた。次いで、攪拌しながら反応系をpH6.5に調整して、攪拌を継続し、メラミンーホルムアルデヒド樹脂を析出させ、乾燥により粗製メラミンーホルムアルデヒド樹脂の粉粒体を得た。この粉粒体を60℃の温水で30分間洗浄し、濾過した後、残渣をアセトンで洗浄し、これを乾燥することにより白色粉末の精製メラミンーホルムアルデヒド樹脂を得た

# [0178]

(i-3):シアノグアニジン

(i-4):ナイロン6-66-610

(i-5):アラントイン



(i-7):ビウレア

(i-8):アジピン酸ジヒドラジド

(i-9): アラントインジヒドロキシアルミニウム [川研ファインケミカル (株) 製、「ALDA」]

[0179]



【表1】

	L							¥									
									田村	四							
	_	2	(C)	⊢	Н	8	7	٥	K	S -	ļ						
本 JP49-M樹脂 a	9-1	1.6	╀	+-	┿		1	•	S	2		$\neg$	13	14	15	19	17
	5					<u> </u>	<u> </u>	- B -	-B-	<u>-8</u>	_		a-1	a-1	<u>a</u>	9-1	<u>-</u>
酸化防止剤 6	I	Ī	-	┿	┿	3/-	3	<u></u>	3	3	_	-	<u>5</u>	9	9	9	2,5
重量部	0.3	. O	0 0	- e:	- 6	- °	- 6	_ c		က ရ မ	ī	<u>آ</u>	<u>1-</u> a	1-0	1-0	4	I
がけ沙化合物。	<u>l</u>	6-2	F	+-	+-	2 4	) (	2	ر د د	ر د	_		0.3	0.3	0.3	0.3	0
無配	0.3	0.0	_			) c	ے د	25	0 0	7-0	_		<u></u>	c-2	<u>r</u>	10	6-5
耐铁(光)安定剤	1	Ŀ	1_	1_	+-	3 1	ا د	ر د د	ر د د	ر د	-+	-4	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3
車車の	'		ŀ	L	ŀ				•	'	-	<u>.</u>	1	1			
潜色剂 f				$\perp$			•	,		-	,	<u>'</u>	_	1	'	,	,
重量部	ı 	i	1	1	1	ı	1	ţ	1	1	ı	ı	*	,			1
加工安定剤度	1-8	50	g-2	B-1	10	ī	1	1	Ţ		ŀ				1	ı	0.5
	0.2	0.2	0.2	0.2	0.5	0.2	00	20	- 6		_ _ _ _	-00	700	2-8	-8	g-3	8-4
	7	구	h-2	1	Ī	-	1	; ,	1	,,,	7,	7.7	7.0	0.2	0.2	0.2	0.5
西黎安定知	0.1	0.1	0.1	0.	0	0		- 0	†		<u> </u>	27.	7-2	٣-	7 2	<u>-</u>	본
a pi	ı	1	1							;	5	- -	- - -	-   -	0.02	0.7	0.1
				•	,	1	ı	ı	1	i	1	ı	- 2	78	<u>س</u>	46	<u>[-1</u>
十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十十	-	-	-	-	-	-	,	,	1.	1		T	3	3	0. US	و ا	0.05
г	-	-	-	-		-						_	-	_	_	_	6
MMJ/M7 Ch 完生量 乾式 (μg/cm²)	0.7	0.7	0.7	0.7	0.8	9.0	=	0.7	9.0	6.0	0.5	0.5	9 0	0 7	9	7	
7.トシが性	0	0	0	0	C	C	c	C	C	C				;	3		
				,	>	>	7		)	<b>)</b>	<b>-</b>	_ O	0	0	C	C	C

[0180]



【表2】

						X Z		宝体保						
- 1	18	19	20	21	22	23	24	725	96	97	90	20	06	į
	<u> </u>	1-00 100	a-1 100	a-2 100	- B-	4 to	<u>1</u> 8	- S	1.5	1-8	-B	9-1	3-6	3-1 -B
l	b-2	1	4	Ī	ī	3 7	3/2	3 -	3	3,	3	3	8	100
1	0.03	0.03	0.03	<u>ර</u> ගි.	0.03	0.0	0.0	- 8	0 0 0	- 20	- S	<u>-</u> 2	<u>-</u> 6	b-1
	c-2	6-3	-5	c-2	6	1-0	Į	3 2	3 6	3 -	3 -	3	ر. ا	o.
- 1	0.3	0.3	0.3	0.3	000	00		0 0	) ()	- ~	- c	က က က	<u> </u>	75
安记到	- C	م م گر	Ç-0 0	р-0 С-р	ф С	ლ <b>-</b>	0 -3		6-3	d-3	- - - -	- - -	0 0 0 0	<u>م</u> د
				,	5	†   	9	, 4 4	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4	0.4
	ı	0.25	200	- 0	 	- c	70	- c	<u>-</u>	9-1	l-a	6-1	<u>6-1</u>	1-10
Τ			;	4.2	7.7	7.7	7.7	7.0	7.0	0.2	0.2	0.2	0.5	0.2
	1	ı	ı	ı	ı		ı	1	1	-	<b>f-1</b>	f-1	f-2	f-3
T	100	6-1	1	,	ç	ļ	Š	-			0.5	0.5	0.5	0.5
	0.2	0.2	0.2	0.5	0 2 2 2	0.2	2-8	20 4 C	2 5 5	-BC	1-0 0	g-1	- 6 - 6	- C
	1-1		1	1	1		7.3	;	7 4	7 2	7.5	7.5	7 7	7.0
	0.1	0.1	0.1		0	0	90	2 5	p -	p +			<u> </u>	Į,
_							; -	300	- 6	-  -		-	- -	0.1
	1	ı	ì	ı	ı	ı	8 0	78	ှာ င	3 4	T 6	<u>ب</u> و	1- 6	<u>-</u> 2
	_		-	-	-	-	-	-	3 -	3 -	3 ,	3 ,	3 ,	S ,
╅		1					-	-	-	-	7	7	7	7
	0.9	8 .0	0.8	9.0	9.0	9.0	0.7	0.8	0.8	9.0	0.7	0.6	6.0	8.0
$\dashv$	3	2	_	_	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
$\neg$	0	0	0	0	0	0	0	c	·c	-  C	- 0	- -	- 0	-
							•	)	)	)	<b>-</b>	)		

[0181]



# 【表3】

表3

			比較例		
	1	2	3	4	5
ポリアセタール樹脂 a 重量部	a-1 100	a-1 100	a-1 100	a-1 100	a-1 100
酸化防止剤 b 重量部	b-1 0.3	b-1 0. 03	b-1 0. 03	b-1 0. 03	b-1 0. 03
グ アナミン化合物 c 重量部	-	-	-	1	-
耐候(光)安定剤	-		d-3 0. 4	d-3 0. 4	d-3 0. 4
重量部	_	-	e–1 0. 2	e-1 0. 2	e-1 0. 2
着色剤 f 重量部	-	_	-	-	-
加工安定剤 g 重量部	g-1 0. 2	g-1 0. 2	-	g-1 0. 2	g-1 0. 2
耐熱安定剤	h-1 0.1	h–1 0. 1	-	h–1 0. 1	h–1 0. 1
重量部	_	i-1 0. 3	_	-	i-1 0. 3
モールト・デ・ホ・ジ・ット 1000 ショット	1	5	3	2	5
ルムアルデ ヒト 発生量 乾式 (μg/cm²)	2. 9	1.0	3. 3	3. 0	2. 1
耐(光)候性評価	5	5	3	11	1
ブルーミング性	0	×	Δ	0	×

[0182]



# 【表4】

						4	+	実施例							
	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
* 17秒-\$樹脂 a	a-1	a-3	a-3	a-1	9- <del>4</del>	<b>9-</b> 4	a-1	a-5	a-6	a-1	a-1	a-1	a-7	a-7	8-e
(重量部)	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	50	100
/ アドン化合物 c (重量部)	ı	-	1	ı	. 1	١	1	-	1	1	1	1	o-1 0.3	0.3	o.3
耐熱安定剤	<u>i-</u> 2	9-!	<u>1-1</u>	8-1	<u>9-</u> !	6-!	15	9-!		9!	<u>1-7</u>	8 <u></u>	<u>ب</u>	9 <del>-</del> !	<del>.</del> ئ
軍量却	0.03	1.0	0.1	0.1	1.0	0.03	0.03	1.0	0.03	1.0	0.1	0.1	0.03	0.1	0.03
モル・デボジル 1000ショット	_		2	2	-	-	-	-	-	-	-	-	-	1	1
<i>林仏7JF</i> ・LF・発生量 乾式 (ug/cm²)	0.2	0.2	0.4	0.3	0.2	0.2	0.3	0.3	0.3	0.3	0.5	0.5	0.3	0.4	0.5
in	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
耐 (光) 候性評価 600 時間り1ボーノーター	1	-	ì	1	-	ı			-	-	-	-		ı	-

[0183]

表より明らかなように、比較例に比べて、実施例の樹脂組成物は、成形に伴うモールドデポジット及び添加剤の滲出が少ないため、成形性及び成形品外観を向上でき、ホルムアルデヒドの発生量が極めて小さいため、環境を大きく改善できるとともに、成形品の耐候(光)性を向上できる。



【書類名】

要約書

【要約】

【課題】 ポリアセタール樹脂の加工安定性を改善し、成形品の外観を低下させることなく、ホルムアルデヒドの発生を抑制する。

【解決手段】 ポリアセタール樹脂100重量部に対して、酸化防止剤0.00 1~5重量部程度、及び少なくとも1つの下記式(1)で表わされるユニットを 有するグアナミン化合物又はその塩0.001~10重量部程度を添加し、樹脂 組成物を構成する。樹脂組成物は、さらに、加工安定剤、耐熱安定性、耐候安定 剤、着色剤などを含んでもよい。

【化1】

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ は同一又は異なって、水素原子又はアルキル基を示し、mは 2以上の整数を示す)

【選択図】 なし



# 特願2002-377588

出願人履歴情報

識別番号

[390006323]

2002年 1月18日

1. 変更年月日 [変更理由]

理由] 住所変更

住 所 氏 名 東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

ポリプラスチックス株式会社